INSTRUCTION SUR

L'ESSAI CHIMIQUE

DES MÉDICAMENTS



INSTRUCTION

SUR

L'ESSAI CHIMIQUE

DES MÉDICAMENTS

PARIS
TYPOGRAPHIE PAUL SCHMIDT
5, RUE PERRONET, 5.

INSTRUCTION

SUR

L'ESSAI CHIMIQUE

DES MÉDICAMENTS

A L'USAGE

DES MÉDECINS, DES PHARMACIENS, DES DROGUISTES

et des Élèves qui préparent leurs derniers examens de pharmacien

PAR LE

Docteur Christophe SCHMID

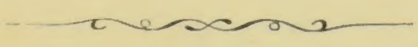
ET

Fr. WOLFRUM

TRADUIT DE L'ALLEMAND AVEC L'AUTORISATION DES AUTEURS

Par G. E. STROHL

Docteur ès sciences physiques, Professeur agrégé à l'École supérieure de pharmacie de Nancy,
Pharmacien-major de 1re classe,
Membre correspondant de la Société de médecine légale de Paris, etc.



PARIS

C. REINWALD ET Cie, LIBRAIRES-ÉDITEURS

15, RUE DES SAINTS-PÈRES, 15

1877

18243

X

19 042 822

INTRODUCTION

La pharmacopée ou codex pharmaceutique fixe les qualités que les médicaments dont elle fait mention doivent posséder pour être reconnus comme purs et préparés selon les règles de l'art.

C'est donc non-seulement un devoir, mais une question d'honneur pour les pharmaciens, les droguistes et les fabricants de produits chimiques et pharmaceutiques, de veiller avec le plus grand soin, afin de ne délivrer que des médicaments qui répondent en tout exactement aux prescriptions de la pharmacopée, et leur principale tâche consiste à essayer scrupuleusement leurs médicaments, afin de s'assurer de leur pureté.

D'un autre côté, l'État a également le devoir et le droit de s'assurer, dans l'intérêt du bien public, si les prescriptions de la pharmacopée sont réellement observées par les personnes autorisées à préparer et à délivrer des médicaments.

Dans l'examen des médicaments, en vue de constater leur identité par les caractères physiques, il ne se présente le plus souvent aucune difficulté, soit pour le pharmacien, soit pour les autorités sanitaires chargées du contrôle. En effet, les pharmacopées indiquent en général pour chaque médicament les caractères physiques avec tant de clarté et de netteté, qu'il suffit vraiment d'une simple comparaison des caractères de l'objet examiné avec les caractères signalés pour pouvoir dire avec certitude s'il répond ou non à ces conditions. Ainsi de l'acide acétique qui se présente sous forme d'un liquide sale, floconneux, coloré en vert ou brun, de saveur fade et peu acide, est reconnu aussitôt comme ne présentant pas les qualités requises et doit pour cela être rejeté.

Par contre, l'examen physique et chimique nécessaire pour établir l'identité et les caractères distinctifs des médicaments, présente quelquefois des difficultés en ce sens que les pharmacopées indiquent bien, d'une manière générale, comment cet examen doit se faire et quels sont les résultats qu'on doit obtenir, mais ne donnent nullement pour chaque essai le procédé opératoire le plus propre. Cependant dans ces recherches il est absolument nécessaire et indispensable de suivre une méthode convenable et notamment déjà par la raison que, dans le cas contraire, on s'expose non-seulement à faire une dépense inutile en réactifs et en appareils, mais à arriver à des résultats nuls et même tout à fait faux.

Voilà les raisons qui nous ont engagés à indiquer dans notre livre, à côté de chaque médicament simple ou composé, le procédé à suivre pour établir son identité et pour constater ses propriétés physiques et chimiques et ses caractères distinctifs. En suivant rigoureusement la méthode d'essai constamment prescrite, on peut s'assurer facilement si le médicament examiné possède réellement les caractères distinctifs qu'indique la pharmacopée. Ainsi, par exemple, de l'acétate de morphine qui laisserait un résidu par la calcination ou qui se colorerait par l'acide sulfurique concentré, pourra être regardé de prime abord comme ne possédant pas les qualités requises et devra pour cela être rejeté.

Si les essais dont nous venons de parler présentent parfois des difficultés, la question suivante est incomparablement plus difficile encore, surtout pour celui qui a moins l'habitude du laboratoire, à savoir : *reconnaître la pureté des médicaments simples et des préparations chimico-pharmaceutiques.*

Les pharmacopées présentent sans doute encore sous ce rapport des points d'appui suffisants pour le chimiste de profession, mais pour une personne moins experte ces indications présentent plutôt des difficultés. Car tantôt il faut faire subir à la substance certaines opérations chimiques, tantôt il s'agit de bien saisir et d'interpréter les résultats des opérations indiquées. Ainsi la pharmacopée dit, par exemple, que l'acide tartrique dissous dans deux fois son poids d'eau doit, pour être regardé comme pur, ne précipiter ni par l'hydrogène sulfuré, ni par le nitrate de baryte, ni par l'oxalate d'ammoniaque; mais elle ne dit pas (et sans doute avec raison, car ce n'est pas son affaire) comment il faut procéder pour faire ces différents essais ; elle

se contente d'exiger que l'acide tartrique ne soit pas troublé par ces réactifs; elle ne nous explique pas pourquoi l'acide tartrique qui forme un précipité avec les réactifs mentionnés doit être considéré comme ne répondant pas aux prescriptions, et, en d'autres termes, elle n'indique pas les substances étrangères qui ont produit ces réactions.

Nous nous proposons en conséquence de donner dans notre livre une instruction spéciale permettant, même au moins expert, de résoudre les questions suivantes :

1° Déterminer les propriétés physiques et chimiques des médicaments simples et des préparations pharmaceutiques, et constater ainsi par voie expérimentale leur identité;

2° Déterminer ensuite la pureté des mêmes médicaments;

3° Interpréter enfin les résultats de ces essais, c'est-à-dire se fonder sur ces résultats non-seulement pour pouvoir affirmer que la matière essayée est pure, mais indiquer dans le cas contraire pourquoi le médicament ne peut être regardé comme tel, c'est-à-dire pourquoi il ne répond pas aux prescriptions de la pharmacopée.

MARCHE DE L'EXAMEN.

Dans l'examen de chaque médicament on doit commencer par constater les caractères physiques et organoleptiques, tels que odeur, saveur, aspect (en se servant au besoin pour ce dernier caractère de la loupe et du microscope), pour les comparer avec ceux que, d'après la pharmacopée, l'objet examiné doit posséder.

Après cet examen purement organoleptique, on passe aux essais physiques et chimiques nécessaires pour constater les autres propriétés du corps examiné et qui sont nettement indiquées dans la pharmacopée.

Si les résultats de ces essais préliminaires sont satisfaisants et que l'expert ne se trouve pas déjà dans le cas de rejeter le médicament, comme ne répondant pas en partie ou en tout aux prescriptions, on passe aux essais destinés à constater sa pureté.

Pour faire ces différents essais on a besoin des appareils et des ustensiles que nous allons indiquer, et qui d'ailleurs doivent se trouver dans chaque pharmacie bien montée.

APPAREILS ET USTENSILES.

1° Une lampe à alcool de Berzélius.

2° Une petite lampe à alcool en verre.

3° Un trépied en fer ou fil de fer, avec des pincettes pour les creusets.

4° Un bain-marie.

5° Un chalumeau.

6° Un creuset en platine.

7° Une lame de platine.

8° Un fil de platine.

9° Quelques tubes fermés en verre de 10^{cc} à 50^{cc}.

10° Une éprouvette graduée.

11° Quelques verres à réaction.

12° Quelques vases à précipités de différentes dimensions.

13° Quelques petits matras.

14° Deux petites cornues avec récipients.

15° Deux capsules en porcelaine, l'une de 20^{cc} à 50^{cc}, l'autre de 100^{cc} à 200^{cc}.

16° Trois à quatre toutes petites capsules en porcelaine, pour évaporation.

17° Un mortier en porcelaine.

18° Quelques verres de montre.

19° Quelques tubes de verre pleins.

20° Une fiole à jet.

21° Un support pour les entonnoirs.

22° Du bon papier à filtrer ordinaire et de Berzélius.

23° Quelques carrés de papier glacé noir ou bleu foncé.

24° Un peu de coton pur bien blanc.

25° Du papier brouillard fin et blanc.

26° Un thermomètre gradué jusqu'à 250 degrés.

27° Une balance de précision avec accessoires.

Pour la détermination du poids spécifique il faut en outre :

28° Deux densimètres pour les liquides plus denses et moins denses que l'eau.

29° Un petit flacon à densité contenant exactement 10 grammes d'eau distillée à 15 degrés.

DÉTERMINATION DU POIDS SPÉCIFIQUE.

Méthode a (ou de l'aréomètre).

Cette méthode sert à déterminer le poids spécifique des liquides peu volatils, ne dégageant pas de vapeurs désagréables et dont on peut disposer d'une certaine quantité.

Le densimètre pour les liquides plus denses que l'eau est divisé de 1,000 à 2,000, celui destiné aux liquides moins denses est divisé de 600 à 1,000.

Pour déterminer la densité d'un liquide on verse ce dernier dans une éprouvette en verre de dimensions convenables, on y plonge l'aréomètre et, au bout de quelque temps, on regarde à quelle division il s'arrête. Si, par exemple, l'aréomètre s'arrête à la division 900, le liquide a un poids spécifique de 0,900; s'il s'arrête à la division 1,124, le liquide a une densité de 1,124, etc.

Dans cette opération il faut veiller à ce que l'aréomètre flotte librement dans le liquide sans toucher les parois de l'éprouvette, et à ce que le liquide soit à la température de 15 degrés. Il faut surtout, avant de se servir de l'aréomètre, s'assurer de son exactitude en le plongeant dans divers liquides de densité connue ou dont on a déterminé le poids spécifique par la méthode *b* ou du flacon.

Méthode b (ou du flacon).

Pour les liquides dont on n'a qu'une petite quantité à sa disposition, et qui émettent des vapeurs désagréables, on emploie la méthode du flacon et on opère ainsi:

Après s'être assuré que le flacon est tout à fait propre et sec, on le remplit complétement avec le liquide ayant une température de 15°, on le bouche, on l'essuie proprement et on le pèse. Le poids obtenu, déduction faite de la tare du flacon, divisé par le poids d'un égal volume d'eau, c'est-à-dire par 10, donnera le poids spécifique. Ainsi, si en opérant sur l'acide phosphorique, on trouve un poids de 11,20 gr., le poids spécifique de cet acide sera $\frac{11,20}{10} = 1,120$.

Méthode c.

Cette méthode peut être employée pour déterminer le poids spécifique de quelques corps solides, tels que la cire, la cétine, etc., et on opère de la manière suivante:

On fait un mélange d'une partie d'alcool et de deux parties d'eau distillée, on y introduit de petits fragments du corps à essayer, autant que possible privés d'air. On ajoute ensuite au mélange soit de l'alcool, soit de l'eau, jusqu'à ce que les fragments nagent dans le liquide, tombant au fond par une élévation et remontant à la surface par un abaissement de température, c'est-à-dire que le liquide présente exactement le même poids spécifique que les corps qui y sont plongés. On détermine ensuite par la méthode *b* la densité du liquide, et l'on a ainsi celle du corps solide examiné.

Dans ces expertises il faut veiller avec le plus grand soin à ce que les différents ustensiles ne soient employés que dans un parfait état de propreté, et que surtout les tubes à réaction avant leur emploi soient chaque fois bien nettoyés et pour quelques essais complétement secs. Ainsi, si dans l'essai de l'acide acétique par l'huile volatile de citron on employait un tube incomplétement sec, on arriverait à un résultat tout à fait faux.

Observations relatives à l'emploi des réactifs servant à constater la pureté des médicaments.

1° Dans ces essais on ne doit employer que les réactifs chimiquement purs, mentionnés dans la pharmacopée et dont nous donnerons plus loin le tableau.

2° Les réactifs solubles doivent toujours être employés en solution, à moins qu'on ne prescrive formellement le contraire. Quand on dit qu'il faut ajouter à la matière à essayer 2 grammes de nitrate d'argent, il n'est nullement question de 2 grammes du sel cristallisé, mais de 2 grammes de la solution dont le titre sera indiqué.

3° Quant aux quantités de la matière et du réactif à employer dans ces essais, nous ne les indiquerons en général qu'approximativement; mais chaque fois que, pour arriver à un résultat certain, il est nécessaire d'employer une quantité en un volume déterminé de la matière et du réactif, nous marquerons ces quantités d'une astérisque (*), pour indiquer qu'il ne faut absolument pas s'en écarter. Ainsi, par exemple, tandis que, dans l'essai du vinaigre, il est indifférent d'employer 5, 8 ou 10 grammes de matière et 3, 6, 8 gouttes de solution de chlorure de baryum, il faut au contraire, pour l'essai de l'acide arsénieux, arroser exactement *5 centigr. de matière avec *20 grammes d'eau distillée.

4° Il faut bien se garder dans ces essais de n'employer pour la ma-

tière à essayer que l'un ou l'autre des réactifs indiqués, car dans un examen aussi imparfait les erreurs seraient inévitables; il est au contraire indispensable d'essayer sur la matière toute la série des réactifs et dans l'ordre indiqué.

5° Par contre, il n'est pas nécessaire et dans l'inspection des pharmacies même pas praticable de pousser ses recherches plus loin que ne le demande la pharmacopée, pour constater la pureté des médicaments; en effet, les exigences de la pharmacopée sont satisfaites (et on ne peut demander davantage dans l'inspection des pharmacies) du moment que, dans l'essai d'un médicament, les résultats obtenus avec les différents réactifs mentionnés sont conformes aux prescriptions. C'est pour cela aussi que nous nous en tenons rigoureusement aux réactions indiquées dans la pharmacopée, en excluant toutes les autres. D'après ce qui précède, il pourrait très-bien s'élever des protestations fondées de la part des pharmaciens, etc., si les inspecteurs dans l'essai des médicaments ne se contentaient pas des réactifs mentionnés et poussaient plus loin leurs recherches en employant encore d'autres réactifs.

6° Les inspecteurs chargés de visiter les pharmacies doivent simplement se borner à constater, par procès-verbal, les résultats de leurs essais, et, dans le cas où ces résultats ne seraient pas satisfaisants, leur devoir est d'indiquer clairement aux pharmaciens, etc., pour quels motifs le médicament essayé ne peut être regardé comme pur ou conforme aux prescriptions. Il est ensuite du devoir du pharmacien ou du chimiste compétent de s'éclairer sur la nature des corps étrangers et de les éloigner *lege artis*. Quant à cette dernière question, nous ne nous en occupons nullement dans notre livre; nous omettons également avec intention quelques essais trop difficiles, quelquefois même nous préférons à des procédés trop compliqués des procédés plus simples, quoique ne donnant que des résultats approximatifs, par la raison qu'ils peuvent être suivis facilement par des personnes non chimistes de profession et surtout dans l'inspection des pharmacies.

7° Dans le cas où les résultats de l'examen n'auraient pas été satisfaisants pour un médicament, il est du devoir de l'autorité chargée du contrôle d'examiner dans une visite intérieure si le médicament en question répond cette fois-ci aux exigences de la pharmacopée.



TABLEAU DES RÉACTIFS

NOMS.	EMPLOI.	NOMS.	EMPLOI.
Acidum aceticum dilutum. *Acide acétique dilué.*	Pour aciduler les liquides. Pour dissoudre le protoxyde de plomb.	**Acidum sulfuricum.** *Acide sulfurique pur.*	Pour isoler d'autres acides. Pour l'essai des corps gras, des baumes, des alcaloïdes, de la glycérine.
Aceton. *Acétone.*	Dans l'essai du baume de Tolu.	**Acidum sulfuricum dilutum.** *Acide sulfurique dilué.*	Pour la préparation de l'hydrogène et de l'hydrogène sulfuré. Comme réactif de la baryte, de la chaux et du plomb.
Acidum hydrochloricum. *Acide chlorhydrique.*	Pour dissoudre certains corps insolubles dans l'eau. Pour aciduler les liquides. Pour distinguer différentes espèces de fécule. Comme réactif de l'argent et du plomb.	**Acidum sulfurosum.** *Acide sulfureux.*	Dissous dans l'eau. Comme réactif du sélénium.
		Acidum tannicum. *Acide tannique.*	1 partie dissoute dans un mélange de 1 partie d'alcool et de 9 parties d'eau distillée. Comme réactif du fer et de quelques alcaloïdes.
Acidum chloronitrosum. *Eau régale.*	Pour dissoudre certains métaux, sulfures métalliques et le soufre.	**Acidum tartaricum.** *Acide tartrique.*	1 partie dissoute dans 5 parties d'eau distillée. Cette solution ne doit être faite qu'au moment de l'emploi. Comme réactif de la potasse. Pour la séparation de différents métaux.
Acidum nitricum. *Acide nitrique.*	Pour dissoudre certains sulfures, des métaux, des oxydes métalliques et des bases alcalines. Pour la séparation de quelques métaux (étain, antimoine). Comme réactif de quelques alcaloïdes : morphine, narcotine, brucine.	**Aether.** *Éther sulfurique.*	Comme dissolvant. Pour la séparation de la gomme, du sucre.
Acidum nitricum fumans. *Acide nitrique fumant.*	Pour déceler l'iodure de potassium dans le bromure de potassium.	**Ammonium carbonicum.** *Carbonate d'ammoniaque.*	1 partie dissoute dans 5 parties d'eau distillée. Comme réactif de la chaux.
Acidum oxalicum. *Acide oxalique.*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau distillée. Comme réactif de la chaux. Comme moyen de reconnaître l'alcali caustique dans le carbonate de potasse ou de soude.	**Ammonium chloratum.** *Chlorhydrate d'ammoniaque.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Pour précipiter quelques oxydes métalliques solubles dans la potasse caustique, mais insolubles dans l'ammoniaque (alumine).

NOMS.	EMPLOI.	NOMS.	EMPLOI.
Ammonium oxalicum. *Oxalate d'ammoniaque*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau distillée. Comme réactif de la chaux.	**Benzolum.** *Benzine.*	Pour dissoudre et séparer quelques alcaloïdes.
Amylum. *Amidon.*	En partie tel quel, en partie sous forme d'empois (1 partie d'amidon chauffée avec 6 parties d'eau distillée). Comme réactif de l'iode libre; mélangé avec de l'iodure de potassium, il sert à déceler le chlore libre.	**Calcaria sulfurica.** *Sulfate de chaux.*	1 partie dissoute dans 400 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide oxalique, de la baryte et de la strontiane.
Aqua bromata. *Eau de brome.*	1 partie de brome dissoute dans 40 parties d'eau distillée. Pour la séparation du fer métallique d'avec le protoxyde de fer.	**Carboneum sulfuratum.** *Sulfure de carbone.*	Comme dissolvant de l'iode, du brome, des résines, des corps gras, du soufre et du phosphore.
Aqua calcaria. *Eau de chaux.*	Comme réactif de l'acide carbonique. Pour la séparation de l'acide citrique d'avec l'acide tartrique.	**Calcium chloratum.** *Chlorure de calcium.*	1 partie dissoute dans 5 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide oxalique. Dans l'essai de l'acide succinique.
Aqua chlorata. *Eau de chlore.*	Pour isoler le brome et l'iode de leurs combinaisons.	**Charta exploratoria caerulea.** *Papier bleu de tournesol.*	Employé tel quel ou légèrement humecté pour constater une réaction acide.
Aqua hydrosulfurata. *Solution d'hydrogène sulfuré.*	Solution saturée d'hydrogène sulfuré. L'hydrogène sulfuré, soit sous forme de gaz, soit sous forme de solution saturée, sert à déceler les métaux lourds.	**Charta exploratoria lutea.** *Papier jaune de curcuma.*	Employé tel quel ou légèrement humecté pour constater une réaction alcaline.
Argentum nitricum cristallisatum. *Nitrate d'argent cristallisé.*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau distillée. Comme réactif des acides chlorhydrique, cyanhydrique, phosphorique, pyrophosphorique et arsénique.	**Charta exploratoria rubra.** *Papier rouge de tournesol.*	Employé tel quel ou légèrement humecté pour constater une réaction alcaline.
Argentum sulfuricum. *Sulfate d'argent.*	1 partie dissoute dans 100 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide chlorhydrique.	**Chloroform.** *Chloroforme.*	Comme dissolvant de l'iode, des corps gras, des résines et d'alcaloïdes.
Baryta carbonica. *Carbonate de baryte.*	Dans la recherche du sulfate de soude dans le sulfate de magnésie.	**Cuprum metallicum.** *Cuivre métallique.*	Sous forme de plaque bien décapée ou de fil. Comme réactif de l'argent et du mercure.
Baryum chloratum. *Chlorure de baryum.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide sulfurique.	**Cuprum sulfuricum.** *Sulfate de cuivre.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide arsénique et du sucre dans le dosage de l'iode.
Baryta nitrica. *Nitrate de baryte.*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide sulfurique, surtout quand on veut éviter la présence de chlorures.	**Ferrum metallicum.** *Fer métallique.*	Comme réactif du cuivre dans l'essai des extraits et des sucs des plantes concentrés par l'évaporation.
		Ferrum sulfuricum cristallisatum. *Sulfate de fer cristallisé.*	Les cristaux avec l'acide sulfurique concentré comme réactif de l'aide nitrique. La solution faite avec 1 partie de sel sur 10 parties d'eau ne doit être faite qu'au moment de l'emploi.

NOMS.	EMPLOI.
Ferrum sulfuratum. *Sulfure de fer.*	De la grosseur d'un pois dans la préparation de l'hydrogène sulfuré.
Hydrargyrum bichloratum corrosivum. *Bichlorure de mercure.*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'ammoniaque.
Kali aceticum. *Acétate de potasse.*	1 partie dissoute dans 5 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide tartrique.
Kali bichromicum. *Bichromate de potasse.*	En petits cristaux ou en solution (1 partie de sel sur 10 parties d'eau distillée). S'emploie avec l'acide sulfurique pour reconnaître la strychnine. — Pour distinguer le chlore d'avec le brome.
Kali hypermanganicum. *Permanganate de potasse.*	1 partie dissoute dans 10,000 parties d'eau distillée. Comme réactif de matières réductrices et des matières organiques.
Kali sulfuricum. *Sulfate de potasse.*	1 partie dissoute dans 15 parties d'eau distillée. Comme réactif de la baryte et du plomb.
Kalium ferricyanatum. *Ferricyanure de potassium.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif des sels ferreux.
Kalium ferrocyanatum. *Ferrocyanure de potassium.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif du fer, du cuivre et du zinc.
Kalium iodatum. *Iodure de potassium.*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau distillée. Comme réactif du chlore libre, du plomb, du mercure et de l'amidon.
Kalium sulfocyanatum. *Sulfocyanure de potassium.*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau distillée. Comme réactif des sels ferriques.
Liquor ammonii caustici. *Ammoniaque caustique.*	Pour neutraliser les liquides acides, pour précipiter certaines bases plus faibles. Comme réactif du cuivre.
Liquor ammonii sulfurati. *Sulfhydrate d'ammoniaque.*	Se prépare en saturant l'ammoniaque avec l'hydrogène sulfuré. Comme réactif des métaux.

NOMS.	EMPLOI.
Liquor ferri sesquichlorati. *Sesquichlorure de fer.* D. = 1,480.	1 partie étendue avec 5 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'acide acétique et de l'acide phénique.
Liquor kali carbonici. *Solution de carbonate de potasse.*	Comme réactif de la chaux ou de la magnésie dans l'examen du sulfate de potasse.
Liquor natri caustici. *Lessive de soude caustique.* D. = 1,330.	1 partie étendue avec 2 parties d'eau distillée. Pour isoler l'ammoniaque, pour dissoudre l'acide phénique et pour précipiter certains oxydes métalliques.
Liquor plumbi subacetici. *Acétate triplombique.*	Comme réactif de l'acide formique dans l'examen de l'alcoolat de fourmis.
Magnesia sulfurica. *Sulfate de magnésie.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif des acides arsénique et phosphorique.
Natrum carbonicum ab aqua liberatum. *Carbonate de soude desséché.*	Se prépare en calcinant légèrement le bicarbonate de soude. Dans le dosage des acides comme l'acide acétique.
Natrum carbonicum solutum. *Solution de carbonate de soude.*	1 partie de carbonate de soude cristallisé dans 10 parties d'eau. Comme réactif de métaux.
Natrum phosphoricum. *Phosphate de soude.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif de la magnésie.
Natrum subsulfurosum. *Hyposulfite de soude.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Pour dissoudre certaines combinaisons insolubles dans l'eau.
Natrum sulfuricum. *Sulfate de soude.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif du plomb.
Platinum bichloratum. *Bichlorure de platine.*	1 partie dissoute dans 20 parties d'eau. Comme réactif de l'ammoniaque et de la potasse.
Plumbum aceticum. *Acétate de plomb cristallisé.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée. Comme réactif de l'hydrogène sulfuré, de l'acide sulfurique et de quelques acides organiques.

NOMS.	EMPLOI.
Solutio indici. *Sulfate d'indigo.*	1 partie d'indigo est dissoute dans 7 parties d'acide sulfurique fumant et la solution est étendue avec assez d'eau distillée pour donner un liquide d'un bleu clair. Comme réactif des oxydes d'azote, de l'acide nitrique et du chlore.
Spiritus. *Alcool à 90°.*	Comme dissolvant de beaucoup de matières et pour les réactions fondées sur la coloration de la flamme.
Spiritus absolutus. *Alcool absolu.*	Comme dissolvant.
Stannum chloratum. *Protochlorure d'étain.*	1 partie dissoute dans 10 parties d'eau distillée additionnée d'une petite
Stannum chloratum. (Suite.)	quantité d'acide chlorhydrique. Comme réactif de l'or, du mercure et de l'arsenic.
Tinctura gallarum. *Teinture de noix de galle.*	Comme réactif du fer.
Tinctura iodii. *Teinture d'iode.*	Comme réactif de la fécule.
Zincum metallicum purissimum. *Zinc métallique pur.*	Pour développer de l'hydrogène ou de l'hydrogène arsénié et de l'hydrogène sulfuré en cas de présence d'arsenic ou d'acide sulfureux. Pour précipiter des métaux, tels que le cuivre, l'étain.



PARTIE EXPÉRIMENTALE

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Acetum. *Vinaigre.*	1° On arrose dans une petite capsule 1 partie (* 1 gramme) de carbonate de soude desséché avec 20 parties (* 20 grammes) de vinaigre, on chauffe en agitant avec une baguette en verre et on essaie le liquide en y plongeant une bandelette de papier réactif	le papier bleu pas plus que le papier jaune ne change de teinte	la réaction est neutre selon la prescription.	»
				n'est pas conforme aux prescriptions, comme renfermant :
	a. papier bleu	rougit	»	trop d'acide acétique
	b. papier jaune de curcuma	brunit	»	trop peu d'acide acétique.
	2° Dans un tube fermé on ajoute à 10 grammes de vinaigre 5 à 10 gouttes de nitrate d'argent	pas de trouble	pur	»
		un trouble blanc, ou un précipité blanc, caillebotté et bleuissant à la lumière	»	acide chlorhydrique.
	3° Dans une fiole à médecine on introduit 10 grammes de vinaigre et 10 grammes d'hydrogène sulfuré, on bouche la fiole; on agite fortement et on l'abandonne au repos pendant quelque temps	il se forme au bout d'un temps plus ou moins long :		
		a. pas de précipité	pur	»
		b. un précipité ou une coloration foncée d'un brun noirâtre	»	présence de métaux tels que plomb, cuivre, etc.
		c. un trouble blanc laiteux	»	acide sulfureux, zinc.
	4° Dans un tube fermé on ajoute à 10 grammes de vinaigre 5 à 10 gouttes de nitrate de baryte	pas de trouble ou un trouble insignifiant	pur et acceptable	»
		précipité blanc qui ne se dissout pas par l'addition de 10 gouttes de AzO^5	»	acide sulfurique.
	5° Dans un tube fermé on ajoute à 10 grammes de vinaigre 5 à 6 gouttes de solution d'indigo et on chauffe doucement	le mélange ne change pas de couleur	pur	»
		le mélange se décolore	»	acide nitrique.
Acetum purum. *Vinaigre distillé.*	1° 10 à 15 gouttes de vinaigre sont évaporées sur une lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	ne laisse pas de résidu	pur	»
		laisse un résidu		
		a. brun disparaissant par une élévation de température	»	matières empyreumatiques.
		b. résidu ne disparaissant pas par une élévation de température	»	mélange de substances fixes.
	2° On arrose dans une petite capsule 1 partie (* 1 gramme) de carbonate de soude desséché avec 20 parties (* 20 grammes) de vinaigre, on chauffe en agitant avec une baguette de verre et on essaie le liquide avec du papier réactif	le papier bleu pas plus que le papier jaune ne change de couleur	la réaction est neutre selon la prescription.	»
				n'est pas conforme aux prescriptions comme renfermant :
	a. bleu	rougit	»	trop d'acide acétique
	b. papier jaune de curcuma	brunit	»	trop peu d'acide.
	3° Dans un tube fermé on ajoute à 10 grammes de vinaigre 5 à 10 gouttes de nitrate d'argent	pas de trouble	pur	»
		un trouble ou précipité blanc, caséeux	»	acide chlorhydrique.
	4° Dans une fiole à médecine on introduit 10 grammes de vinaigre et 10 grammes d'hydrogène sulfuré; on bouche la fiole, on agite fortement et on abandonne au repos pendant quelque temps	il se forme au bout d'un temps plus ou moins long :		
		a. pas de précipité	pur	»
		b. un précipité ou une coloration foncée d'un brun noirâtre	»	présence de métaux tels que plomb, cuivre,
		c. un trouble blanc laiteux	»	acide sulfureux. zinc.
	5° Dans un tube fermé on ajoute à 10 grammes de vinaigre 5 à 10 gouttes de nitrate de baryte	pas de trouble	pur	»
		trouble blanc qui ne disparaît pas par l'addition de 10 gouttes de AzO^5	»	acide sulfurique.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Acetum pyrolignosum crudum. *Vinaigre de bois.*	On arrose dans une petite capsule de porcelaine 1 partie (* 1 gramme) de carbonate de soude desséché avec 20 parties (* 20 grammes) de vinaigre, on chauffe en agitant avec une baguette en verre et on essaie la réaction du liquide en y plongeant une bandelette de papier réactif	le papier bleu pas plus que le papier jaune ne change de teinte	la réaction est neutre selon la prescription.	»
				n'est pas conforme aux prescriptions comme renfermant :
	a. bleu	rougit	»	trop d'acide acétique
	b. jaune de curcuma	brunit	»	trop peu d'acide.
Acidum aceticum. *Acide acétique concentré.*	1° 5 à 10 gouttes de l'acide sont évaporées dans un verre de montre ou sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	sans aucun résidu	pur	»
		a. avec un résidu brun	»	mélange de substances organiques
		b. avec un résidu blanc fixe	»	substances fixes.
	2° On ajoute dans un tube à 10 gouttes d'acide 1 goutte d'essence de citron	l'essence de citron se dissout	pur	»
		l'essence de citron ne se dissout pas complètement	»	renferme trop d'eau.
	3° On ajoute dans un tube à 1 gramme d'acide acétique 1 goutte de solution de permanganate de potasse	la coloration rouge ne change pas	pur	»
		la coloration pâlit	»	aldéhyde ou substances empyreumatiques, alcool.
	4° 1 gramme d'acide est étendu de 20 grammes d'eau distillée dans un tube et additionné ensuite de 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de barium	pas de trouble	pur	»
		un trouble ou un précipité blanc	»	acide sulfurique.
	5° On opère comme précédemment, seulement comme réactif on ajoute 3 à 4 gouttes de nitrate d'argent	pas de trouble	pur	»
		trouble ou précipité blanc cailleboté bleuissant à la lumière.	»	acide chlorhydrique.
	6° Dans un fiole à médecine on introduit 1 gramme d'acide acétique et 10 grammes de solution d'hydrogène sulfuré, on bouche la fiole, on agite fortement à plusieurs reprises et on abandonne au repos	dans un temps plus ou moins long il se forme		
		a. pas de précipité	pur	»
		b. un trouble brun foncé noir	»	substances métalliques, fer, cuivre, plomb, etc.
		c. un trouble blanc laiteux	»	acide sulfureux.
Acidum aceticum dilutum. *Acide acétique étendu.*	1° On évapore 6 à 8 gouttes de l'acide sur une lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	sans résidu	pur	»
		résidu brun	»	matières organiques.
		résidu blanc fixe	»	substances fixes.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,040	selon la prescription.	»
		a. au-dessus de 1,040	»	trop fort.
		b. au-dessous de 1,040	»	trop faible.
	3° * 2,65 grammes de carbonate de soude desséché sont arrosés dans une petite capsule de porcelaine avec * 10 gr. d'acide, le mélange est chauffé et agité avec une baguette de verre et essayé ensuite avec le papier à réactif	le papier bleu pas plus que le papier jaune ne change de teinte	selon la prescription.	»
				non conforme aux prescriptions comme renfermant :
	a. bleu	rougit	»	trop d'acide acétique.
	b. jaune	brunit	»	trop peu d'acide.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Acidum aceticum dilutum. (Suite.)	L'essai de l'acide par la solution de permanganate de potasse pour constater	l'aldéhyde, les matières empyreumatiques et l'alcool		
	L'essai de l'acide par la solution de chlorure de barium pour constater	acide sulfurique		
	L'essai de l'acide par la solution de nitrate d'argent pour constater	acide chlorhydrique		
	L'essai de l'acide par la solution de l'hydrogène sulfuré pour constater	*a.* substances métalliques, plomb, cuivre, fer, etc. *b.* acide sulfureux.		
	se fait comme pour l'acide acétique concentré, avec cette différence qu'on l'emploie tel quel sans l'étendre d'eau distillée			
Acidum arsenicosum. *Acide arsénieux.*	1° On détache avec une pincette quelques parcelles d'un morceau plus volumineux, on les introduit dans un petit tube bien étroit et on chauffe pendant quelque temps fortement sur une lampe à alcool	il se volatilise complétement en développant des vapeurs blanches qui se condensent dans les parties plus froides du tube et produisent un anneau blanc cristallin	pur	»
		il laisse au fond du tube un résidu fixe	»	substances étrangères telles que sulfate de baryte, chaux, sulfate de chaux, etc.
	2° * 5 centigrammes d'acide arsénieux sont arrosés dans un tube à réaction avec * 20 grammes d'eau distillée. Le mélange est chauffé et mis en digestion pendant une demi-heure, en ayant soin de l'agiter à plusieurs reprises	il y a peu à peu solution complète sans le moindre résidu	pur	»
		il y a solution incomplète avec résidu	»	substances étrangères telles que sulfate de baryte, gypse, etc.
Acidum benzoïcum. *Acide benzoïque sublimé.*	1° * 1 décigramme d'acide benzoïque est agité avec * 20 grammes d'eau distillée froide dans un tube à réaction	il se dissout facilement	pur	»
	2° 1 décigramme d'acide benzoïque est chauffé dans un tube à réaction avec 2,5 grammes d'eau jusqu'à ébullition	il se dissout facilement		
	3° 1 décigramme d'acide benzoïque est agité dans un tube à réaction avec			
	a. 1 gramme d'alcool	il y a solution complète		
	b. 1 gramme d'éther	id.		
	c. 1 gramme d'essence de térébenthine	id.		
	d. 1 gramme d'ammoniaque	id.		
	4° 2 centigrammes d'acide benzoïque sont chauffés sur une lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	fusion tranquille et volatilisation complète sans aucun résidu	pur	»
		il y a volatilisation incomplète, il reste un résidu charbonneux qui se détruit peu à peu	»	substances étrangères telles que acide hippurique, gypse, résines, asbeste.
	5° On chauffe dans un tube 5 centigrammes d'acide benzoïque avec 1 gramme d'eau distillée, on ajoute à la solution 4 gouttes de solution de permanganate de potasse et on chauffe encore à l'ébullition	la solution ne dégage pas d'odeur	pur	»
		elle développe une odeur d'essence d'amandes amères	»	acide cinnamique.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Acidum boricum. *Acide borique.*	1° 1 décigramme d'acide borique est chauffé sur une lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	il fond en dégageant de la vapeur d'eau et laisse une masse transparente par refroidissement	selon la prescription	»
	2° * 5 décigrammes d'acide borique sont agités dans un tube avec * 13 grammes d'eau distillée froide	solution complète	»	»
	3° * 5 décigrammes d'acide borique sont chauffés à l'ébullition avec * 1,5 gramme d'eau distillée dans un tube à réaction	solution complète	»	»
	4° 2 décigrammes d'acide borique sont agités dans un petit ballon avec 5 grammes d'alcool	solution complète	pur	»
	De plus si on enflamme cette solution	elle brûle avec une flamme d'un beau vert, surtout sur les bords	»	»
	5° 5 décigrammes d'acide borique sont chauffés dans un tube avec 10 grammes d'eau distillée et la solution est additionnée de 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	pas de trouble	pur	»
		trouble ou précipité blanc	»	chlorures.
	On ajoute à l'une des solutions aqueuses précédentes			
	a. 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de barium	pas de trouble	pur	»
		précipité blanc	»	sulfates.
	b. 2 à 3 gouttes de solution de sulfocyanure de potassium	pas de changement	pur	»
		coloration rouge de sang	»	sels ferriques.
Acidum carbolicum crudum. *Acide phénique du commerce.*	1° 2 grammes d'acide phénique sont arrosés dans un tube avec			
	a. 40 grammes d'eau distillée	*a.* très-peu soluble	»	»
	b. 10 grammes d'alcool	*b.* soluble en partie	»	»
	c. 4 grammes de lessive de soude chaude	*c.* presque totalement soluble	»	»
	2° * 10 centimètres cubes d'acide phénique sont mélangés avec * 10 centimètres cubes d'acide sulfurique dans un tube gradué et le mélange est abandonné au repos pendant une heure. On ajoute ensuite * 30 centimètres cubes d'eau distillée, on agite fortement et on abandonne le tout au repos pendant quelques heures	il se sépare à la surface une couche huileuse d'un brun noirâtre dont le volume ne dépasse pas 5 centimètres cubes	conforme à la prescription	»
		la couche huileuse dépasse 5 centimètres cubes	»	il renferme trop peu d'acide pur.
Acidum carbolicum crystallisatum. *Acide phénique cristallisé.*	1° 1 décigramme de cet acide est chauffé sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	brûle avec flamme blanche	»	»
	2° * 1 gramme d'acide phénique pur est mélangé dans un tube avec			
	a. * 10 grammes d'eau distillée	*a.* peu soluble.	»	»
	b. 1 gramme d'éther *c.* 1 gr. de sulfure de carbone *d.* 1 gramme de glycérine	*b.* *c.* *d.* } il se forme un mélange limpide	»	»
	3° 1 gramme d'acide phénique pur est agité dans un tube avec *a.* 1 gramme de chloroforme *b.* 1 gramme de sulfure de carbone	on obtient un liquide un peu trouble	conforme à la prescription	»
	4° 5 décigrammes d'acide phénique pur sont dissous dans un tube dans 20 grammes d'eau distillée froide et la solution est additionnée de 2 gouttes de perchlorure de fer	la solution se colore pendant quelque temps en violet	selon la prescription et caractéristique	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Acidum carbolicum crystallisatum. (Suite.)	5° On fond dans un petit ballon 50 grammes d'acide phénique cristallisé au-dessus d'une lampe à alcool et on prend la densité du liquide d'après la méthode *b*.	environ 1,060		
	6° On met dans un tube 1 gr. d'acide phénique, 5 gram. d'eau distillée et 1 gramme de lessive de soude et on agite fortement le mélange	l'acide se dissout complétement	pur	»
		la solution ne se fait qu'en partie avec séparation de gouttelettes huileuses	»	huiles empyreumatiques neutres.
	7° 1 gramme d'acide phénique est arrosé dans un tube avec 60 grammes d'eau distillée froide et le mélange est agité fortement	solution complétement limpide	pur	»
		la solution n'est qu'incomplète avec un résidu	»	contient des phénoles d'un ordre supérieur.
Acidum chromicum *Acide chromique.*	1° 2 décigrammes d'acide chromique sont agités dans un tube avec			
	a. 4 décigrammes d'eau distillée	facilement soluble	»	»
	b. 4 décigrammes d'alcool à 90°	id.	»	»
	2° 1 décigramme d'acide chromique est chauffé sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	les cristaux commencent par noircir, fondent ensuite et dégagent de l'oxygène	»	»
	3° On dissout dans un tube 1 décigramme d'acide chromique dans 2 grammes d'eau distillée; on ajoute à la solution 2 décigrammes d'acide chlorhydrique et 5 gouttes d'alcool fort, on chauffe pendant quelque temps à l'ébullition et on ajoute enfin 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	il se forme dans le liquide verdâtre un léger trouble	acceptable	»
		il se forme un fort précipité blanc	»	acide sulfurique.
Acidum citricum. *Acide citrique.*	1° 5 décigrammes d'acide citrique sont agités dans un tube avec 2 grammes d'eau distillée	solution facile et complète	»	»
	2° 5 décigrammes d'acide citrique sont agités dans un tube avec 5 grammes d'alcool à 90°	solution facile	»	»
	3° On agite dans un tube 5 décigrammes d'acide citrique avec 5 grammes d'éther rectifié; on laisse déposer, on décante l'éther et on l'évapore dans une capsule	pas de résidu	»	»
	4° 5 décigrammes d'acide citrique sont chauffés sur une lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	il fond et brûle par une élévation de température sans résidu	pur	»
		il laisse un résidu	»	Chaux, substances métalliques, etc.
	5° 1 décigramme d'acide citrique est chauffé à l'ébullition dans un petit ballon avec 30 grammes d'eau de chaux	la solution, d'abord limpide, se trouble par la chaleur et redevient limpide après refroidissement	réaction caractéristique	»
	6° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'acide citrique dans 2 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 5 gr. de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		il se produit une coloration ou un précipité foncé	»	substances métalliques.
	7° La solution aqueuse précédente est traitée par 2 à 3 gouttes de solution de nitrate de baryte	pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	acide sulfurique.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Acidum citricum. (Suite.)	8° La solution aqueuse d'acide citrique faite dans les proportions indiquées est traitée par 5 gouttes d'acétate de potasse et fortement agitée	pas de changement il se forme un précipité blanc cristallin	pur »	» acide tartrique. acide racemique.
	9° La solution aqueuse en question est traitée par 5 gouttes de solution d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement un précipité blanc	pur »	» chaux.
	10° La solution aqueuse en question est traitée par 10 gouttes de solution de sulfate de chaux	pas de changement précipité blanc	pur »	» acide oxalique.
Acidum hydrochloricum. *Acide chlorhydrique pur.*	1° On chauffe dans une petite capsule de porcelaine 10 à 12 gouttes d'acide au-dessus d'une lampe à alcool	évaporation complète ne se volatilise qu'en partie en laissant un résidu	pur »	» mélange de substances fixes.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,124 *a.* au-dessous de 1,124 *b.* au-dessus de 1,124	conforme à la prescription » »	» *a.* trop faible. *b.* trop fort.
	3° On étend 2 grammes d'acide chlorhydrique avec 10 grammes d'eau distillée dans un tube, on ajoute ensuite 10 grammes de solution d'hydrogène sulfuré; on bouche le tube, on agite fortement, on chauffe légèrement et on abandonne au repos pendant 1 à 2 heures	pas de changement il se produit *a.* un trouble assez fort d'un blanc laiteux *b.* un trouble jaune *c.* un trouble variant du brun au noir	pur » » »	» *a.* acide sulfureux, chlorure, sesquichlorure de fer. *b.* arsenic. *c.* autres substances métalliques, plomb, cuivre, etc.
	4° On étend dans un tube 1 gr. d'acide avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 5 à 10 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement un trouble sensible	pur »	» acide sulfurique.
	5° On étend dans un tube 1 gr. d'acide avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 5 à 10 gouttes de solution de sulfocyanure de potassium	pas de changement le liquide est coloré en rouge	pur »	» sels ferriques.
	6° On étend dans un tube 1 gr. d'acide avec 5 grammes d'eau distillée, on ajoute 1 décigramme de solution d'iodure de potassium et 2 décigrammes d'empois d'amidon, et on agite	le mélange ne change pas d'aspect il se colore en bleu	pur »	» chlore libre.
	7° On introduit dans un tube un peu long quelques petits fragments de zinc, on ajoute 2 gr. d'acide chlorhydrique préalablement étendus de 4 grammes d'eau distillée. On s'arrange de manière à ce que le tout n'occupe que la dixième partie du tube. Dans la partie vide et au-dessus du liquide on introduit une petite pelote de coton peu serrée trempée préalablement dans une solution d'acétate de plomb; enfin on ferme l'ouverture du tube avec du papier buvard blanc préalablement trempé dans une solution de nitrate d'argent et on attend la fin de la réaction assez vive durant environ une demi-heure	ni le coton ni le papier ne sont noircis le coton est noirci le papier est noirci sans que le coton le soit	pur » »	» acide sulfureux. acide arsénieux.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Acidum hydrochloricum crudum. *Acide chlorhydrique du commerce.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,160 à 1,170 *a.* au-dessus de 1,170 *b.* au-dessous de 1,160	conforme » »	» *a.* trop fort. *b.* trop faible.
	2° Dans un petit ballon on ajoute à 10 gramm. d'acide 1 gr. de protochlorure de zinc et on chauffe le mélange pendant dix minutes sur une lampe à alcool	le mélange ne se trouble pas le mélange se trouble et se colore en brun (arsenic métallique)	pur »	» acide arsénieux.
Acidum hydrochloricnm dilutum. *Acide chlorhydrique dilué.*	1° On évapore sur la lame de platine 5 à 6 gouttes d'acide chlorhydrique étendu	volatilisation complète laisse un résidu	pur »	» substances fixes.
	2° Détermination du poids spécifique (méthode *a*)	1,060 *a.* au-dessus de 1,060 *b.* au-dessous de 1,060	conforme » »	» *a.* trop fort. *b.* trop faible.
	3° L'essai de l'acide chlorhydrique étendu pur par l'hydrogène sulfuré, le chlorure de baryum, le sulfocyanure de potassium, l'iodure de potassium et l'empois d'amidon se fait comme pour l'acide chlorhydrique pur, avec cette différence qu'on l'étend seulement de 2 volumes d'eau			
	4° L'essai en vue de la recherche de l'acide sulfureux et de l'acide arsénieux se fait également comme pour l'acide chlorhydrique pur et concentré			
Acidum lacticum. *Acide lactique.*	1° * 5 décigrammes d'acide lactique sont traités dans un tube avec *a.* * 5 décigrammes d'eau distillée *b.* 1 gramme d'alcool à 90° *c.* 2 grammes d'éther	solution id. id.	» » »	» » »
	2° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'acide lactique dans 2 grammes d'eau distillée, on ajoute au mélange 1 gramme de solution de permanganate de potasse, on agite et on chauffe le tout sur la lampe à alcool	il se développe une odeur d'aldéhyde et d'éther	réaction caractéristique.	
	3° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,24 au-dessous	conforme »	» trop faible.
	4° On chauffe 3 à 4 gouttes d'acide lactique sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	commence par se carboniser et brûle ensuite avec une flamme éclairante sans résidu laisse un résidu	pur	» substances fixes.
	5° On chauffe 5 décigrammes d'acide lactique dans une petite capsule de porcelaine au-dessus de la lampe à alcool	il ne se développe pas d'odeur il se développe une odeur d'acide acétique ou butyrique	pur	» acide acétique ou butyrique.
	6° On étend dans un tube 5 décigrammes d'acide lactique avec 2 grammes d'eau distillée, on ajoute au mélange 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré et on agite fortement	pas de changement *a.* un trouble blanc *b.* trouble foncé d'un brun noirâtre	pur ..	» *a.* zinc. *b.* cuivre, plomb.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	 renfermant les impuretés suivantes
Acidum lacticum. (Suite.)	7° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'acide lactique dans 5 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de barium	pas de changement un précipité blanc dense	pur »	» acide sulfurique.
	8° La solution aqueuse faite comme précédemment est traitée par 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	pas de changement trouble ou précipité blanc	pur »	» acide chorhydrique.
	9° La solution aqueuse faite comme ci-dessus est traitée par 2 à 3 gouttes de solution d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement trouble ou précipité blanc	pur »	» chaux.
Acidum nitricum. *Acide nitrique pur.*	1° 5 gouttes d'acide sont évaporées sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	pas de résidu laisse un résidu	pur »	» substances fixes.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,185 *a.* au-dessous de 1,185 *b.* au-dessus de 1,185	conforme » »	» *a.* trop faible. *b.* trop fort.
	3° On étend dans un tube 1 gr. d'acide avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 3 gouttes de solution de nitrate de baryte	le mélange reste limpide il se produit un trouble ou un précipité blanc	pur »	» acide sulfurique.
	4° On étend 2 grammes d'acide avec 2 grammes d'eau distillée, on ajoute au mélange 5 gouttes de chloroforme et on agite fortement	le chloroforme n'est pas coloré en rose le chloroforme se colore en rose	pur »	» iode libre.
	5° Si l'essai précédent ne donne pas de résultat, on ajoute peu à peu au mélange 1 gramme de solution d'hydrogène sulfuré en agitant après l'addition de chaque goutte	le chloroforme reste incolore le chloroforme qui se sépare se colore en rose	pur »	» acide iodique.
	6° On étend dans un tube 1 gr. d'acide nitrique avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	pas de changement un précipité blanc caséeux par l'addition de quelques gouttes d'ammoniaque	pur »	» acide chlorhydrique.
	7° On étend dans un tube 1 gr. d'acide nitrique avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de solution de sulfocyanure de potassium	pas de changement le liquide se colore en rouge	pur »	» sels ferriques.
Acidum nitricum crudum. *Acide nitrique du commerce.*	1° 5 gouttes d'acide sont évaporées sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	pas de résidu il laisse un résidu	conforme »	» substances fixes.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,323 à 1,331 *a.* au-dessous de 1,323 *b.* au-dessus de 1,331	conforme » »	» *a.* trop faible. *b.* trop fort.
Acidum nitricum dilutum. *Acide nitrique pur dilué.*	1° 10 gouttes d'acide sont évaporées sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	volatilisation complète il reste un résidu blanc	pur »	» substances fixes.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,086 à 1,089 *a.* au-dessus de 1,089 *b.* au-dessous de 1,086	conforme » »	» *a.* trop fort. *b.* trop faible.
	3° L'essai de l'acide nitrique			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Acidum nitricum dilutum. (Suite.)	dilué au moyen du nitrate de baryte, de l'hydrogène sulfuré, du nitrate d'argent et du sulfocyanure de potassium se fait comme pour l'acide nitrique concentré pur, avec cette différence qu'on l'étend seulement de deux parties d'eau distillée			
Acidum nitricum fumans. *Acide nitrique fumant.*	1° Détermination du poids spécifique (méthode *b*)	de 1,520 à 1,525	conforme	»
		au-dessous de 1,520	»	trop faible.
	2° On étend 5 décigrammes d'acide avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	un léger trouble	acceptable	»
		un trouble considérable ou un précipité cailleboté	»	acide chlorhydrique.
	3° On étend 5 décigrammes d'acide avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de nitrate de baryte	un léger trouble	acceptable	»
		un trouble blanc considérable	»	acide sulfurique.
Acidum phosphoricum. *Acide phosphorique.*	1° 10 gouttes d'acide phosphor. sont évaporées sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	sans résidu	pur	»
		laisse un résidu	»	substances fixes.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,120	conforme	»
		a. au-dessus de 1,120	»	*a.* trop fort.
		b. au-dessous de 1,120	»	*b.* trop faible.
	3° • 5 grammes d'acide phosphorique sont saturés par environ 2 grammes de carbonate de soude, c'est-à-dire jusqu'à ce que le mélange ne rougisse plus que très-faiblement le papier bleu de tournesol ; on ajoute ensuite au mélange 10 gouttes de nitrate d'argent en solution	il se produit un précipité d'un jaune blanchâtre qui par l'addition de 5 à 10 gouttes d'acide nitrique ou de 3 à 6 gouttes d'ammoniaque		
		a. se dissout complétement	réaction caractéristique	»
		b. ne se dissout pas ou se dissout incomplétement	»	Le médicament n'est pas de l'acide phosphorique pur. Il se compose en tout ou en partie d'un autre acide (acide chlorhydrique).
	4° On mélange dans un ballon 5 grammes d'acide phosphorique avec 10 grammes de solution d'hydrogène sulfuré, on bouche hermétiquement et on le met en un endroit chaud	*a.* il ne se produit pas de coloration, même au bout d'un temps assez long	pur	»
		b. il se produit bientôt un trouble jaune	»	acide arsénieux.
		c. le trouble jaune ne se produit qu'au bout d'un temps assez long (2 à 3 heures)	»	acide arsénique.
	5° On traite dans un tube 2 grammes d'acide phosphorique par 1 goutte de solution de permanganate de potasse et on chauffe doucement le mélange sur la lampe à alcool	la coloration ne change pas	pur	»
		la coloration pâlit et disparaît	»	acide phosphoreux.
	6° On traite dans un tube 2 grammes d'acide phosphorique par 1 goutte de solution d'indigo et on chauffe doucement le mélange sur la lampe à alcool	la coloration ne change pas	pur	»
		la coloration pâlit et disparaît	»	acide nitrique.
	7° On étend dans un tube 1 gramme d'acide phosphorique avec 2 grammes d'eau distillée, on ajoute ensuite 2 à 3 gouttes de solution de nitrate de baryte et on agite fortement le mélange	il ne se produit pas de trouble ou seulement au bout d'un temps assez long par suite de la présence d'une faible quantité d'acide sulfurique	acceptable	»
		il se produit aussitôt un précipité blanc intense	»	une trop forte proportion d'acide sulfurique.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Acidum succinicum. *Acide succinique.*	1° * 5 décigrammes d'acide succinique sont agités dans un tube avec			
	a. * 14 grammes d'eau distillée froide	*a.* soluble	conforme	»
	b. * 1,1 gramme d'eau distillée chaude	*b.* soluble	id.	»
	c. * 1 gramme d'alcool à 90	*c.* facilement soluble	id.	»
	d. * 1 gramme d'éther	*d.* très-peu soluble	id.	»
	e. * 5 grammes d'essence de térébenthine	*e.* insoluble	id.	»
	2° 5 centigrammes d'acide succinique sont chauffés sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complétement en dégageant des vapeurs qui provoquent la toux	pur	»
		ne se volatilise qu'en partie, en laissant un résidu charbonneux	»	substances étrangères telles que l'acide tartrique.
	3° On dissout dans un tube 1 décigramme d'acide succinique dans 3 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 5 décigrammes d'acétate de potasse en solution	pas de changement	pur	»
		un précipité blanc cristallin	»	acide tartrique.
	4° On dissout dans un tube 5 centigrammes d'acide succinique dans 1 gramme d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de barium	pas de changement	pur	»
		il se forme un précipité blanc	»	acide sulfurique.
	5° On ajoute à la solution aqueuse faite comme nous l'avons indiqué 2 gouttes de solution de chlorure de calcium	pas de changement	pur	»
		un trouble blanc prononcé	»	acide oxalique.
	6° Une des solutions aqueuses précédentes est traitée par 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré et le mélange est fortement agité	pas de changement	pur	»
		trouble formé d'un noir brunâtre	»	substances métalliques telles que cuivre, plomb, etc.
	7° On dissout dans un tube 5 centigrammes d'acide succinique dans 1 gramme d'eau distillée, on ajoute à la solution d'abord 1 goutte de solution d'indigo, puis 2 gouttes d'acide sulfurique et on chauffe le mélange sur la lampe à alcool.	la coloration ne change pas	pur	»
		la coloration pâlit et finit par disparaître	»	acide nitrique.
	8° On triture dans une capsule en porcelaine 1 décigr. d'acide succinique avec 2 décigrammes de chaux vive	il ne se dégage pas d'odeur d'ammoniaque	pur	»
		il se dégage des vapeurs ammoniacales	»	sels ammoniacaux.
Acidum sulfuricum. *Acide sulfurique pur.*	1° 5 gouttes d'acide sulfurique sont chauffées avec *précaution* sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	se volatilise complétement	pur	»
		ne se volatilise qu'en partie en laissant un résidu	»	substances étrangères fixes.
	2° Détermination du poids spécifique (méthode *b*)	1,840	conforme	»
		a. au-dessous de 1,840	»	*a.* trop faible.
		b. au-dessus de 1,840	»	*b.* trop fort.
	3° On introduit dans un tube * 3 centimètres cubes d'alcool à 90° et on y ajoute avec précaution goutte à goutte * 1 centimètre cube d'acide sulfurique en agitant fortement après l'addition de chaque goutte et on abandonne le tout au repos	pas de changement	pur	»
		il se forme un trouble, un précipité prononcé	»	substances étrangères (sulfate de plomb).

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Acidum sulfuricum. (Suite.)	4° On étend dans un tube 1 gr. d'acide sulfurique avec 2 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 3 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		il se produit un trouble foncé d'un noir brunâtre	»	substances métalliques (cuivre, plomb).
	5° On étend 1 gramme d'acide sulfurique avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 1 goutte de solution d'indigo	la coloration ne change pas	pur	»
		la coloration pâlit et finit par disparaître	»	acide azotique et oxides d'azote.
	6° On étend 1 gramme d'acide sulfurique avec 5 grammes d'eau distillée; on ajoute au mélange 1 goutte de solution de permanganate de potasse et on chauffe sur la lampe à alcool	la coloration ne change pas	pur	»
		la coloration pâlit et finit par disparaître	»	acide sulfureux ou acide nitreux.
	7° On introduit dans un tube un peu long * 1 gramme d'acide sulfurique étendu de * 5 à 6 gr. d'eau distillée; on ajoute au mélange quelques petits fragments de zinc en s'arrangeant de manière à ce que le tout n'occupe que la dixième partie du tube. Dans la partie vide et au-dessus du liquide on introduit une petite pelote de coton peu serrée, trempée préalablement dans une solution d'acétate de plomb; enfin on ferme l'ouverture du tube avec du papier buvard blanc préalablement trempé dans une solution de nitrate d'argent et on attend la fin de la réaction assez vive durant environ une demi-heure	ni le coton ni le papier ne sont noircis	pur	»
		le coton est noirci	»	acide sulfureux.
		le papier est noirci sans que le coton le soit	»	acide arsénieux.
Acidum sulfuricum crudum.	1° Détermination du poids spécifique	1,830 à 1,833	conforme	»
		a. au-dessous de 1,830	»	*a.* trop faible.
		b. au-dessus de 1,833	»	*b.* trop fort.
Acide sulfurique anglais.	8° On étend dans un ballon * 1 gr. de cet acide avec * 5 grammes d'eau distillée; on filtre dans un tube, on sature le liquide filtré avec de l'hydrogène sulfuré gazeux; on bouche le tube et on l'abandonne au repos en un endroit chaud pendant 12 heures	pas de précipité	pur	»
		il se produit un précipité jaune qui se redissout dans 5 décigrammes de carbonate d'ammoniaque en solution	»	acide arsénieux, acide arsénique.
Acidum sulfuricum dilutum.	1° Détermination du poids spécifique	1,113 à 1,117	conforme	»
		a. au-dessous de 1,113	»	*a.* trop faible.
		b. au-dessus de 1,117	»	*b.* trop fort.
Acide sulfurique dilué.	2° 5 à 6 gouttes de l'acide sont évaporées sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	se volatilisant complétement	pur	»
		se volatilisant en partie seulement, en laissant un résidu	»	mélange de matières étrangères fixes.
	3° L'essai de l'acide sulfurique dilué pur par l'alcool, l'hydrogène sulfuré, la solution d'indigo et la solution de permanganate, de même que la recherche de l'acide sulfureux et de l'acide arsénieux se font comme pour l'acide sulfurique concentré pur, avec la différence toutefois qu'on emploie l'acide sulfurique étendu tel quel.			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Acidum sulfuricum fumans. *Acide sulfurique de Nordhausen.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,860 à 1,890 au-dessous de 1,860	conforme »	» trop faible.
	2° L'essai de l'acide sulfurique fumant par l'alcool, l'hydrogène sulfuré, la solution d'indigo et de permanganate, de même que la recherche des acides sulfureux et arsénieux, se font exactement comme pour l'acide sulfurique pur et concentré.			
Acidum tannicum. *Acide tannique (tannin).*	1° On agite dans un tube 5 décigrammes de tannin avec *a.* 2 grammes d'eau distillée *b.* 2 grammes d'alcool à 90° et on essaie la solution aqueuse avec le papier bleu de tournesol	 *a.* facilement soluble *b.* se dissout plus difficilement elle rougit le papier bleu	 conforme id. conforme	 » » »
	2° On arrose dans un tube 5 décigrammes de tannin avec 2 grammes d'éther auquel on a ajouté préalablement 5 gouttes d'eau distillée et on agite fortement la solution	il se forme un liquide épais se déposant dans l'éther	réaction caractéristique.	»
	3° On chauffe 1 décigramme de tannin jusqu'au rouge sur la lame de platine	brûle sans résidu laisse un résidu	pur »	» mélange de substances étrangères fixes.
	4° On dissout dans un tube 5 décigrammes de tannin dans 2 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution d'abord 15 gouttes d'alcool à 90° et ensuite 10 gouttes d'éther	pas de trouble solution trouble solution trouble ou résidu	pur » »	» résines. gomme ou sucre.
Acidum tartaricum. *Acide tartrique.*	1° 1 gramme d'acide tartrique est traité dans un tube avec *a.* 1 gramme d'eau distillée froide *b.* 1 gramme d'eau distillée chaude *c.* 3 grammes d'alcool à 90°	 *a.* se dissout facilement *b.* se dissout très-facilement *c.* soluble	 » » »	 » » »
	2° 1 décigramme d'acide tartrique est chauffé au rouge sur la lame de platine	commence par se carboniser et brûle ensuite sans résidu brûle en laissant un résidu	pur »	» mélanges de substances étrangères fixes.
	3° On dissout dans un tube 2 décigrammes d'acide tartrique dans 2 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 1 gr. d'hydrogène sulfuré en agitant à plusieurs reprises	pas de changement un précipité foncé d'un noir brunâtre	pur »	» substances métalliques telles que cuivre, plomb, étain.
	4° Une des solutions aqueuses d'acide tartrique précédentes est traitée par 2 à 3 gouttes de solution de nitrate de baryte	pas de changement trouble et précipité sensible	pur »	» acide sulfurique.
	5° Une des solutions aqueuses précédentes est traitée par 2 à 3 gouttes de solution d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement un précipité blanc	pur »	» chaux.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Acidum valerianicum. *Acide valérianique.*	1° 5 décigrammes d'acide valérianique sont agités dans un tube avec *a.* 5 décigrammes d'éther *b.* 5 décigrammes d'alcool à 90° *c.* 5 décigr. d'ammoniaque	*a.* *b.* *c.* } facilement soluble	»	»
	2° Détermination du poids spécifique (méthode *b*).	0,940 à 0,950 *a.* au-dessous de 0,940 *b.* au-dessus de 0,950	conforme » »	» *a.* trop faible. *b.* trop fort.
	3° On mélange dans un tube 1 décigramme d'acide valérianique avec 2,5 grammes d'eau distillée et on essaie le mélange avec le papier bleu de tournesol	le papier bleu est rougi le papier bleu n'est pas rougi	conforme »	» la substance essayée n'est pas de l'acide valérianique.
	4° On ajoute à la première moitié du mélange précédent 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de barium	pas de changement trouble ou précipité blanc	pur »	» acide sulfurique.
	5° On ajoute à la seconde moitié du mélange 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	pas de changement trouble ou précipité blanc	pur »	» acide chlorhydrique.
	6° On sature dans un ballon 5 décigrammes d'acide valérianique avec environ 5 décigrammes d'ammoniaque préalablement étendu de quelques gouttes d'eau; on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de solution de perchlorure de fer et on agite	il se produit un précipité brun rougeâtre résineux sans que le liquide surnageant se colore en rouge le liquide se colore en rouge	pur »	» acide acétique.
Aconitinum. *Aconitine.*	1° 5 milligrammes d'aconitine sont agités dans un tube avec *a.* 20 grammes d'eau distillée froide *b.* 5 grammes d'eau distillée acidulée préalablement par 2 à 3 gouttes d'acide chlorhydrique *c.* 5 grammes d'alcool à 90° *d.* 5 grammes d'éther *e.* 5 grammes de chloroforme	*a.* très-difficilement soluble *b.* se dissout plus facilement *c.* soluble *d.* soluble *e.* soluble	» » » » »	» » » » »
	2° 5 milligrammes d'aconitine sont arrosés dans un petit ballon avec 20 grammes d'eau distillée bouillante	se ramollit peu à peu en formant une masse résineuse qui se dissout lentement	réaction caractéristique	»
	3° 5 milligrammes d'aconitine sont arrosés avec 2 à 3 gouttes d'acide sulfurique concentré sur un verre de montre	se dissout complétement avec une coloration d'un rouge jaunâtre	réaction caractéristique	»
	4° 5 milligrammes d'aconitine sont arrosés dans une petite capsule de porcelaine avec 5 gouttes d'acide phosphorique et chauffés au bain-marie.	le mélange se colore en violet au bout de quelque temps	réaction caractéristique	»
	5° 5 milligrammes d'aconitine sont dissous dans un tube dans 30 grammes d'eau distillée et la solution est essayée avec le papier de curcuma	le papier brunit	réaction alcaline caractéristique	»
	6° 1 centigramme d'aconitine est arrosé dans un tube avec 5 grammes d'alcool à 90° et fortement agité	solution complétement limpide solution trouble	pur »	» substances étrangères.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Aerugo. *Vert-de-gris. Sous-acétate de cuivre.*	1° 1 gramme de vert-de-gris est agité dans un tube avec 10 gram. d'eau distillée	soluble en partie seulement	conforme	»
	2° 1 décigramme de vert-de-gris est agité dans un tube avec *a.* 5 grammes d'acide sulfurique étendu *b.* 5 grammes d'acide acétique *c.* 5 grammes d'ammoniaque	*a.* soluble *b.* soluble *c.* soluble en ne laissant qu'un résidu de matières étrangères très-faible	»	»
	3° 1 décigramme de vert-de-gris est arrosé et chauffé dans un petit ballon avec 5 grammes d'acide sulfurique étendu	se dissout en ne laissant qu'un résidu très-faible	acceptable	»
		ne se dissout qu'en laissant un résidu considérable	»	substances étrangères.
	4° 1 décigramme de vert-de-gris est arrosé et chauffé dans un petit ballon avec 5 grammes d'acide acétique.	se dissout en ne laissant qu'un résidu très-faible	acceptable	»
		ne se dissout qu'en laissant un résidu considérable	»	substances étrangères.
	5° 1 décigramme de vert-de-gris est arrosé dans un petit ballon avec 5 grammes d'ammoniaque	se dissout en ne laissant qu'un résidu très-faible	acceptable	»
		ne se dissout qu'en laissant un résidu considérable	»	substances étrangères.
Aether. *Ether sulfurique pur.*	1° On verse goutte à goutte 2 grammes d'éther sur un morceau de toile de lin bien propre	après volatilisation complète toute odeur d'éther a disparu	pur	»
		la volatilisation n'est pas complète et il reste une odeur huileuse et d'alcool amylique	»	substances étrangères huileuses.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	0,728	pur	»
		au-dessus de 0,728	»	renferme de l'alcool.
	3° 1 gramme d'éther est versé goutte à goutte sur du papier bleu de tournesol	le papier n'est pas rougi	pur	»
		le papier est rougi aussitôt	»	acides libres tels que acides sulfureux et sulfurique.
	4° On abandonne 5 grammes d'éther à l'évaporation spontanée dans une petite capsule de porcelaine	se volatilise sans laisser le moindre résidu	pur	»
		laisse un résidu aqueux ou huileux	»	alcool amylique, alcool, eau.
Aether aceticus. *Ether acétique.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	0,900 à 0,904	conforme à la prescription	»
	2° On met dans un tube gradué volumes égaux d'éther acétique et d'eau distillée, on agite fortement et on abandonne le mélange au repos	à l'inspection des divisions du tube on voit que *a.* la dixième partie du volume de l'éther a été absorbée par l'eau	pur	»
		b. plus que la dixième partie du volume de l'éther a été absorbée par l'eau	»	renferme trop d'alcool.
	3° On verse goutte à goutte 15 à 20 gouttes d'acide acétique sur du papier à réactif bleu humecté et on laisse évaporer	le papier bleu ne change pas	pur	»
		le papier bleu est rougi aussitôt	»	acide acétique.
Aether petrolei. *Ether de l'huile de pétrole. (Ligroïne.)*	1° On en verse peu à peu 10 à 12 gouttes dans le creux de la main	se volatilise rapidement sans laisser d'odeur	pur	»
		ne se volatilise qu'en partie en laissant une odeur prononcée	»	autres huiles empyreumatiques.
	2° Détermination du poids spécifique (méthode *b*)	0,670 à 0,675	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Aether petrolei. (Suite.) Liquide qui dans la distillation de l'huile de pétrole passe entre 35° et 80°.	3° On met dans un tube 4 gr. d'éther d'huile de pétrole, 5 décigrammes d'ammoniaque alcoolisée et 2 gouttes de solution de nitrate d'argent et on chauffe le mélange pendant quelques minutes sur la lampe à alcool	pas de changement	pur	»
		le liquide ammoniacal brunit	»	mélangé de benzine obtenue par la distillation de lignite ou de tourbe.
	4° On chauffe à l'ébullition dans un ballon de 30 à 40 grammes de la substance et on y plonge un thermomètre	le thermomètre marque de 50° à 60°	conforme	»
		le thermomètre marque plus de 60°	»	mélangé d'huiles empyreumatiques denses.
Aethylenum chloratum. *Liqueur des Hollandais.*	1° On mélange dans un tube * 1 gramme de la substance avec			
	a. * 10 grammes d'eau distillée	*a.* à peine soluble	conforme	»
	b. * 2 grammes d'alcool à 90°	*b.* facilement soluble	id.	»
	c. * 2 grammes d'éther	*c.* facilement soluble	id.	»
	2° On chauffe à l'ébullition dans un ballon 40 grammes de la substance et on y plonge un thermomètre	le thermomètre marque 85 degrés	conforme à la description	»
	3° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,270	conforme	»
		a. au-dessus de 1,270	»	*a.* mélangé avec d'autres composés chlorés plus denses.
		b. au-dessous de 1,270	»	*b.* renferme de l'alcool.
	4° On met dans un tube 2 gr. de la matière à essayer avec 2 grammes d'eau distillée; on agite fortement et on essaye le mélange avec le papier bleu de tournesol	le papier ne change pas de couleur	pur	»
		le papier bleu rougit	»	acide chlorhydrique libre.
	5° On ajoute au mélange aqueux précédent 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	pas de changement	pur	»
		trouble ou précipité blanc	»	acide chlorhydrique.
Alumen. *Alun.*	1° * 1 gramme d'alun est mélangé dans un tube avec			
	a. * 15 grammes d'eau distillée froide	*a.* soluble	conforme	»
	b. * 1 gramme d'eau distillée chaude	*b.* soluble	id.	»
	c. * 5 grammes d'alcool à 90°	*c.* insoluble	id.	»
	2° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'alun dans 5 gr. d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier à réactif bleu	le papier bleu rougit	réaction caractéristique	»
		le papier bleu ne change pas	»	la matière essayée n'est pas de l'alun.
	3° On dissout dans un tube 1 gr. d'alun dans 10 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 5 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement	pur	»
		il se produit un trouble noirâtre	»	substances métalliques, plomb, cuivre.
	4° On dissout dans un tube 2 décigrammes d'alun dans 10 gr. d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 gouttes de solution de ferrocyanure de potassium	il se produit seulement au bout de quelque temps une coloration bleuâtre	acceptable	»
		la coloration bleue se produit aussitôt après l'addition du réactif	»	oxide ferrique.
	5° On arrose dans un tube 5 décigrammes d'alun avec 1 gr. de lessive de soude et on chauffe doucement sur la lampe à alcool; on ajoute ensuite au pré-	il ne se développe pas d'odeur ammoniacale	pur	»
		il se développe une odeur ammoniacale	»	alun ammoniacal.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Alumen. (Suite.)	cipité formé encore 1 gramme de lessive de soude (un excès)	le précipité se dissout complétement	pur	»
		le précipité ne se dissout pas complétement	»	mélange de substances métalliques.
	6° Si par l'essai précédent on n'a pas trouvé d'impuretés dans la solution, on lui ajoute encore 10 gouttes de sulfhydrate d'ammoniaque	la solution ne se trouble que très-légèrement	acceptable	»
		il se produit un trouble verdâtre prononcé	»	fer.
Alumen ustum. *Alun calciné.*	1° On arrose dans un tube 1 gramme d'alun avec 20 grammes d'eau distillée, on chauffe au-dessus de la lampe à alcool, on agite fortement et on essaie la solution avec du papier à réactif bleu	la solution se fait lentement, mais d'une manière complète	pur.	»
		la solution ne se fait qu'en partie		le médicament doit être rejeté parce qu'il est en partie décomposé.
		le papier bleu rougit	réaction caractéristique	»
		le papier bleu ne change pas de couleur	»	la préparation n'est pas de l'alun ou a été trop chauffée.
Alumina hydrata. *Alumine hydratée.*	1° On mélange dans un tube 2 décigrammes de la matière avec			
	a. * 5 grammes d'eau distillée	*a.* insoluble	»	»
	b. * 2 grammes d'acide chlorhydrique ou sulfurique dilués	*b.* complétement soluble	»	»
	c. * 1 gramme de lessive de soude	*c.* complétement soluble	»	»
	2° On arrose dans un tube 1 décigramme de la matière avec 2 grammes d'acide sulfurique étendu et on agite fortement le mélange	il y a solution limpide	pur	»
		une partie ne se dissout pas	»	substances étrangères, gypse, silicates.
	3° On arrose dans un tube 1 décigramme d'alumine avec 1 gramme de lessive de soude et on agite fortement	solution limpide	pur	»
		une partie reste insoluble	»	substances étrangères, carbonate de chaux.
	4° On ajoute à une solution alcaline, faite comme précédemment, 5 décigrammes de chlorhydrate d'ammoniaque	il se forme un précipité	réaction caractéristique et conforme à la prescription	»
		pas de précipité	»	la matière essayée n'est pas de l'alumine.
	5° On ajoute à une solution alcaline, faite comme nous l'avons indiqué, 1 gramme de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de trouble	pur	»
		il se produit un trouble prononcé	»	substances métalliques, fer, cuivre, zinc.
	6° On ajoute à une solution alcaline, faite comme plus haut, environ 3 grammes d'acide chlorhydrique (en faible excès) et ensuite 5 à 6 gouttes de solution de chlorure de baryum	trouble léger	acceptable	»
		il se produit un trouble prononcé	»	renferme une trop grande quantité d'acide sulfurique.
Ammonium carbonicum.	1° * 1 gramme de carbonate d'ammoniaque est agité dans un tube avec			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Carbonate d'ammoniaque. (Suite.)	*a.* * 4 grammes d'eau distillée froide	*a.* complétement soluble	»	»
	b. * 4 grammes d'alcool à 90°	*b.* difficilement soluble	»	»
	2° On humecte dans une petite capsule de porcelaine 2 décigr. de carbonate avec 5 à 6 gouttes d'acide chlorhydrique ou sulfurique	effervescence	réaction caractéristique	»
	3° 2 décigrammes de carbonate d'ammoniaque sont chauffés sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	se volatilise complétement	pur	»
		se volatilise en partie en laissant un résidu	·	mélangé de substances étrangères fixes.
	4° On sature dans un tube 2 décigrammes de carbonate d'ammoniaque avec 2 grammes d'acide nitrique étendu et on ajoute à la solution 1 gramme de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		précipité foncé noir	»	substances métalliques : cuivre, plomb.
	5° On ajoute à une solution, faite comme nous venons de l'indiquer, 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		précipité blanc lourd	—	acide sulfurique.
	6° On ajoute à une solution semblable 2 à 3 gouttes d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement	pur	»
		trouble prononcé	»	chaux.
	7° On ajoute à une autre solution dans l'acide nitrique 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	trouble très-peu prononcé	acceptable	»
		un trouble prononcé, un précipité caillebotté	»	chlorhydrate d'ammoniaque.
	8° * 1 gramme de carbonate d'ammoniaque est agité dans un tube avec * 4 grammes d'eau distillée froide	soluble complétement	pur	»
		ne se dissout qu'en partie en laissant un résidu	»	bicarbonate d'ammoniaque ou autres sels peu solubles.
Ammonium chloratum. *Chlorhydrate d'ammoniaque, sel ammoniac.*	1° 1 gramme de chlorhydrate d'ammoniaque est traité dans un tube avec			
	a. 3 grammes d'eau distillée froide	*a.* soluble	»	»
	b. 1 gramme d'eau distillée bouillante	*b.* soluble	—	»
	2° 2 décigrammes de chlorhydrate d'ammoniaque sont chauffés dans une petite capsule de porcelaine au-dessus d'une lampe à alcool	volatilisation complète	pur	»
		ne se volatilise qu'en partie en laissant un résidu	»	substances étrangères fixes.
	3° On dissout dans un tube 1 gr. de sel ammoniac dans 3 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 1 gramme d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		trouble foncé ou noir	»	substances métalliques : étain, cuivre, plomb.
	4° On ajoute à une solution aqueuse, faite comme précédemment, 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement	pur	»
		trouble et précipité considérable	»	zinc, fer.
	5° On ajoute à une solution aqueuse, faite suivant les proportions indiquées, 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble laiteux, précipité blanc	»	acide sulfurique.
	6° On ajoute à une solution aqueuse, préalablement étendue encore de 3 grammes d'eau distillée, 2 à 3 gouttes de solution de ferrocyanure de potassium	il se produit au bout de quelque temps une coloration bleue	acceptable	»
		il se produit une coloration bleue immédiatement après l'addition du réactif	»	fer.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Ammonium chloratum ferratum. *Chlorure de fer ammoniacal.*	1° On agite dans un tube 1 gramme du produit avec 5 gr. d'eau distillée	complètement soluble	»	»
	2° On dissout dans un ballon 6 grammes du produit dans 25 grammes d'eau distillée, on chauffe à l'ébullition et on ajoute 1 gramme d'ammoniaque. On recueille le précipité formé sur un filtre, on le lave avec de l'eau distillée, on le sèche, on le calcine dans un creuset de platine et on en détermine le poids	le résidu pèse 0,21 gr. plus de 0,21 grammes moins de 0,21 grammes	conforme à la prescription » »	» renferme trop de fer. renferme trop peu de fer.
Ammonium phosphoricum. *Phosphate d'ammoniaque.*	1° 1 gramme de phosphate d'ammoniaque est traité dans un tube avec *a*. 5 grammes d'eau distillée *b*. 5 grammes d'alcool à 90°	*a*. facilement soluble *b*. insoluble	» »	» »
	2° La solution aqueuse est essayée avec du papier réactif *a*. bleu *b*. jaune de curcuma	le papier bleu ne change pas le papier jaune ne brunit que faiblement	conforme aux prescriptions »	» »
	3° On dissout dans un tube 5 décigrammes du sel dans 5 gr. d'eau distillée et on ajoute à la solution 1 gramme de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement trouble foncé	pur »	» fer.
	4° Une des solutions aqueuses précédentes est acidulée avec 5 décigrammes d'acide chlorhydrique et traitée ensuite par 5 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement trouble ou précipité foncé	pur »	» plomb, cuivre, arsenic.
	5° Une des solutions précédentes est traitée par 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum en solution	pas de changement trouble blanc	pur »	» acide sulfurique.
Amylum Marantae. *Arrow-root.*	1° On agite dans un tube 1 gramme de la fécule en question avec 10 grammes d'eau distillée; on laisse déposer, on décante le liquide surnageant dans une petite capsule en porcelaine et on évapore	ne laisse pas de résidu laisse un résidu	conforme »	substances étrangères telles que gomme, sucre, etc.
	2° On agite dans un tube 1 gr. de la fécule avec 10 grammes d'alcool à 90°; on laisse déposer, on décante le liquide surnageant dans une petite capsule et on évapore	pas de résidu laisse un résidu	conforme »	» mélangé de récines.
	3° On traite *1 gramme d'arrow-root avec *96 grammes d'eau distillée dans un ballon et on chauffe à l'ébullition en agitant	il se forme une gelée transparente qui se colore en bleu foncé par l'addition de 5 à 8 gouttes de solution d'iode	réaction caractéristique	»
	4° On introduit dans un tube *9 décigr. de fécule, *6 grammes d'acide chlorhydrique et *3 gr. d'eau distillée et on agite fortement pendant dix minutes	la plus grande partie de la fécule se dépose telle quelle il se forme une gelée sans odeur il se forme une gelée à odeur de haricots non mûrs	pur » »	» amidon. fécule de pommes de terre.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Amylum tritici. *Amidon.*	On introduit dans un tube 9 décigr. d'amidon, 6 grammes d'acide chlorhydrique et 3 gr. d'eau distillée et on agite fortement pendant dix minutes	il se forme une gelée sans odeur	pur	»
		il se forme une gelée à odeur de haricots non mûrs	»	fécule de pommes de terre.
Aqua amygdalarum amararum. *Eau d'amandes amères.* (Devant renfermer 1 gr. de HCy par litre.)	On mélange dans un ballon 50 grammes d'eau d'amandes amères avec 10 grammes de solution de nitrate d'argent et 1 gramme d'ammoniaque ; on bouche le ballon, on agite fortement pendant quelque temps et on ajoute 1 gramme d'acide nitrique, de manière à ce que le mélange ait une réaction faiblement acide. On recueille le précipité formé sur un double filtre, on le lave avec de l'eau distillée, on retire le filtre avec son contenu, on le dessèche au bain-marie et on le pèse en faisant servir l'un des filtres de tare	le résidu pèse 25 centigrammes	conforme à la prescription	»
		le résidu pèse moins de 20 centigrammes	»	le médicament doit être refusé. renfermant trop peu d'acide prussique.
		l'eau qui a passé à la filtration n'a plus l'odeur d'amandes amères	»	le médicament doit être rejeté comme n'ayant pas été préparé avec des amandes amères et comme n'étant qu'un mélange d'acide prussique et d'eau.
Aqua lauro-cerasi. *Eau de laurier-cerise.*	L'essai de l'eau de laurier-cerise se fait exactement comme celui de l'eau d'amandes amères quand il s'agit de l'eau de laurier-cerise de la pharmacopée germanique et on doit obtenir le même résultat. Mais quand on a affaire à de l'eau de laurier-cerise du Codex français qui ne doit contenir que 0,5 gr. d'acide prussique par litre, on opère sur deux fois autant de matière, c'est-à-dire 100 grammes, et on doit trouver le même résultat			
Aqua calcariae. *Eau de chaux.*	1° On met 100 à 200 grammes d'eau de chaux dans un vase à précipiter et on y insuffle de l'air au moyen d'un tube	il se produit un trouble blanc	réaction caractéristique	»
		pas de changement	»	elle ne renferme pas assez de chaux caustique
	2° On essaie l'eau de chaux au papier jaune de curcuma	le papier brunit	conforme	»
		il ne change pas de couleur	»	elle manque entièrement de chaux caustique
	3° 10 grammes d'eau de chaux sont chauffés dans un tube au-dessus de la lampe à alcool	les parois du tube se couvrent d'un enduit cristallin blanc	conforme	»
		pas de changement	»	manque de chaux caustique
Aqua chlorata. *Eau chlorée.*	1° On essaie l'eau chlorée au papier bleu de tournesol	le papier se décolore aussitôt	conforme	»
		le papier rougit d'abord pour se décolorer ensuite	»	renferme de l'acide chlorhydrique.
	2° On agite dans un tube 20 grammes d'eau chlorée avec 2 grammes de mercure métallique jusqu'à ce que toute odeur de chlore ait complétement disparu. On essaie ensuite le mélange avec le papier bleu de tournesol	le papier bleu ne change pas ou ne rougit que très-peu	conforme	»
		le papier rougit sensiblement	»	renferme de l'acide chlorhydrique.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Aqua chlorata. (Suite.)	3° On dissout dans un tube * 1,5 grammes de sulfate ferreux dans * 10 grammes d'eau distillée préalablement acidulée par 0,2 gr. d'acide chlorhydrique; on ajoute à la solution * 50 gr. d'eau chlorée et on agite fortement. On ajoute ensuite 1 gr. de permanganate de potasse en solution pour produire une coloration rouge bien prononcée et on agite de nouveau fortement le mélange	la coloration rouge ne change pas	conforme à la prescription	»
		la coloration rouge pâlit ou disparaît même	»	l'eau chlorée est trop pauvre en chlore.
Aqua destillata. *Eau distillée.*	1° 5 grammes d'eau distillée sont évaporés dans une capsule de platine au-dessus de la lampe à alcool	sans le moindre résidu	pure	»
		laissant un résidu	»	substances étrangères fixes.
	2° On essaie l'eau distillée avec le papier à réactif	pas de changement ni pour l'un ni pour l'autre	conforme	»
	a. bleu	*a.* le papier bleu rougit	»	*a.* présence d'acides.
	b. jaune de curcuma	*b.* le papier jaune brunit		*b.* présence de substances alcalines.
	3° On ajoute à 5 grammes d'eau distillée 2 gouttes de solution d'oxalate d'ammoniaque et on agite fortement	pas de changement	pure	»
		trouble ou précipité blanc		chaux.
	4° On ajoute à 5 grammes d'eau distillée 2 gouttes de solution de chlorure de baryum et on agite fortement	pas de changement	pure	»
		trouble blanc laiteux	»	acide sulfurique.
	5° On mélange dans un petit ballon 20 grammes d'eau distillée avec 2 à 3 gouttes d'acide sulfurique étendu, on chauffe presque jusqu'à ébullition et on ajoute 1 goutte de solution de permanganate	la coloration rouge persiste	pure	»
		la coloration rouge disparaît rapidement		mélange de substances organiques.
	6° On ajoute à 5 grammes d'eau distillée 2 gouttes de solution de nitrate d'argent	pas de changement	pure	»
		précipité blanc caillebotté	»	composés chlorés.
	7° On agite fortement 5 gr. d'eau distillée avec 5 grammes d'eau de chaux	trouble léger	acceptable	»
		trouble blanc prononcé	»	renferme trop d'acide carbonique.
	8° On ajoute à 5 grammes d'eau distillée 5 gouttes de solution de bichlorure de mercure	trouble léger	acceptable	»
		trouble blanc prononcé	»	renferme trop d'ammoniaque.
Aqua florum aurantii. *Eau de fleurs d'oranger.*	On mélange dans un tube 5 gr. d'eau de fleurs d'oranger avec 5 grammes de solution d'hydrogène sulfuré et on agite fortement	pas de changement	pure	»
		coloration ou précipité noir	»	substances métalliques : cuivre, plomb.
Aqua valerianae. *Eau de valériane.*	On essaie l'eau de valériane avec le papier bleu de tournesol	le papier bleu rougit	conforme	»
		le papier bleu ne change pas	»	renferme trop peu d'acide valérianique.
Argentum foliatum. *Argent en feuilles.*	1° On chauffe dans un tube 5 centigrammes d'argent avec 1 gramme d'acide nitrique au-dessus de la lampe à alcool	il se dissout complètement	pur	»
		la solution ne se fait qu'incomplètement	»	substances métalliques étrangères : or, étain, antimoine, etc.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Argentum foliatum. (Suite.)	2° Si le résultat précédent est satisfaisant on ajoute à la solution 3 grammes d'ammoniaque (en excès)	la solution reste limpide et incolore	pur	»
		il y a coloration bleue	»	cuivre.
		il se produit un trouble blanc	»	plomb.
Argentum nitricum crystallisatum. *Nitrate d'argent cristallisé.*	1° 5 centigrammes du produit sont agités dans un tube avec *a.* 1 gramme d'eau distillée *b.* 2 grammes d'alcool à 90° *c.* 2 grammes d'éther *d.* 1 gramme d'ammoniaque	*a.* *b.* *c.* facilement soluble *d.* se dissout sans se colorer		
	2° Essai au chalumeau sur le charbon d'une petite portion du produit	fond en projetant des étincelles et laisse un grain d'argent métallique pur	pur	»
		il fond tranquillement sans laisser un grain métallique pur	»	substances étrangères.
	3° On dissout dans un tube 2 décigrammes du produit dans 10 grammes d'eau distillée et on ajoute 1 gramme d'acide chlorhydrique ; on filtre dans une petite capsule et on évapore à siccité	pas de résidu	pur	»
		laissant un résidu	»	sels étrangers.
Argentum nitricum fusum. *Nitrate d'argent fondu.*	L'essai du nitrate d'argent fondu se fait comme celui du nitrate d'argent cristallisé			
Argentum nitricum cum kalinitrico. *Nitrate d'argent et de potassium.*	On dissout dans un tube 1 gr. du produit avec 10 gr. d'eau distillée et on ajoute à la solution 1 gramme d'acide chlorhydrique (en grand excès). On recueille le précipité sur un double filtre, on le lave convenablement, on retire le filtre avec un contenu, on le dessèche au bain-marie et on le pèse en faisant servir l'un des filtres de tare	le chlorure d'argent obtenu pèse *a.* 27 centigrammes	selon la prescription	»
		b. moins de 27 centigr.	»	renferme trop peu d'argent et trop de nitre.
Argilla. *Bol blanc.*	1° On arrose dans une petite capsule 1 gramme de la substance avec 2 grammes d'acide chlorhydrique	légère effervescence	admissible	»
		forte effervescence	»	trop forte proportion de carbonates, chaux.
	2° On triture finement 10 gr. de la matière avec 100 grammes d'eau distillée dans un mortier et on décante avec soin le liquide trouble	il ne reste dans le mortier qu'une faible quantité de sable	acceptable	»
		il reste une forte quantité de sable	»	à rejeter comme renfermant trop de sable et de terre siliceuse.
Atropinum. *Atropine.*	1° On agite dans un tube 1 centigramme d'atropine avec *a.* 3 grammes d'eau distillée froide	*a.* difficilement soluble	»	»
	b. 2 grammes d'eau distillée bouillante	*b.* plus facilement soluble	»	»
	c. 1 gramme d'alcool à 90°	*c.* plus facilement soluble	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Atropinum. (Suite.)	2° 1 centigramme d'atropine est arrosé dans un verre de montre avec 3 à 4 gouttes d'acide sulfurique concentré	il se forme une solution incolore se colorant en jaune clair au bout de quelque temps	réaction caractéristique	»
	3° 1 centigramme d'atropine est arrosé dans un verre de montre avec 3 à 4 gouttes d'acide nitrique	il se forme une solution jaunâtre qui se décolore à la fin	réaction caratéristique	»
	4° 1 centigramme d'atropine est chauffé sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	se volatilise complétement en dégageant une vapeur blanche d'une odeur particulière	pur	»
		brûle en laissant un résidu	»	substances fixes.
	5° On mélange dans un tube 2 centigrammes d'atropine avec 5 grammes d'eau distillée; on chauffe au-dessus de la lampe à alcool et on essaie le mélange après refroidissement avec le papier jaune de curcuma	le papier jaune brunit	réaction alcaline caractéristique	»
Atropinum sulfuricum. *Sulfate d'atropine.*	1° On dissout dans un tube 2 centigrammes du produit dans 1 gramme d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier réactif	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	la réaction est neutre selon la prescription	»
	a. bleu	*a.* le papier bleu rougit	»	acide libre.
	b. jaune	*b.* le papier jaune brunit	»	alcaloïde libre.
	2° 2 centigrammes du produit sont agités dans un tube avec *a.* 1 gramme d'eau distillée *b.* 5 décigrammes d'alcool à 90°	*a.* } *b.* } facilement soluble	»	»
	3° On dissout 1 centigramme de sulfate d'atropine dans 10 gr. d'eau distillée et au moyen d'un pinceau on introduit une goutte de la solution dans l'œil d'un animal	il se produit aussitôt une dilatation extraordinaire de la pupille	»	»
	4° 1 centigramme de la substance est chauffé sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	se décompose en dégageant des vapeurs blanches irritantes sans laisser de résidu	pur	»
		brûle en laissant un résidu	»	substances minérales fixes.
Auro-natrium chloratum. *Chlorure d'or et de sodium.*	1° 2 centigrammes de la matière sont arrosés dans un tube avec 1 gramme d'eau distillée	solution complète	selon la prescription	»
	2° On introduit 1 gramme de la matière sur un filtre dont on a pris préalablement le poids; on le lave avec de l'alcool au moyen d'une fiole à jet jusqu'à ce que le liquide qui s'écoule ne soit plus coloré. On retire ensuite le filtre avec son contenu, on le dessèche au bain-marie et on le pèse	le poids du filtre a augmenté de 5 décigrammes	selon la prescription	»
		le poids du filtre a augmenté de plus de 5 décigr.	»	renferme une trop forte proportion de chlorure de sodium et trop peu de chlorure d'or.
Aurum foliatum. *Or en feuilles.*	1° On chauffe doucement 1 centigramme de la substance avec 1 gramme d'acide nitrique	pas de changement	pur	»
		la matière se dissout	»	métaux étrangers.
	2° Dans le cas où l'essai précédent aurait donné un résultat négatif, au moins en apparence, on décanterait l'acide nitrique dans un autre tube et on le mélangerait avec 1 gramme d'ammoniaque (en excès)	pas de changement	pur	»
		il se produit une coloration bleue nette	»	cuivre.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Balsamum copaivae. *Baume de copahu.*	5 grammes de copahu sont évaporés dans une capsule de porcelaine	pendant l'évaporation il ne se développe pas d'odeur de térébenthine et le résidu solide, rugueux et résineux se laisse réduire en poudre	pur	»
		il se développe une odeur de térébenthine et on obtient un résidu mou, spongieux	»	présence d'essence de térébenthine et d'huiles grasses.
Balsamum Peruvianum. *Baume de Pérou.*	1° On verse 5 gouttes de baume de Pérou dans un verre de montre et on essaie sa réaction avec le papier bleu de tournesol humecté	le papier bleu rougit	réaction acide caractéristique	»
	2° 1 gramme de baume de Pérou est agité dans un tube avec 6 grammes d'alcool à 90°	se dissout presque complètement en donnant une solution louche	conforme	»
	3° On mélange dans une capsule de porcelaine 75 centigr. de carbonate de soude cristallisé avec 10 grammes de baume de Pérou; on chauffe en agitant le mélange avec une baguette de verre et on essaie avec le papier réactif bleu et jaune	le mélange reste sans action sur les deux espèces de papier	conforme	»
	4° 1 gramme de baume de Pérou est agité dans un tube avec			
	a. 2 grammes d'huile de ricin	*a.* ne se mélange pas	»	»
	b. 2 grammes d'huile de térébenthine	*b.* se mélange facilement	»	»
	5° Détermination du poids spécifique (méthode *b*)	1,15 à 1,16	conforme	»
	6° On introduit dans un petit appareil distillatoire un mélange de 10 grammes de baume de Pérou et de 20 grammes d'eau distillée et on continue la distillation pendant une demi-heure	le liquide qui a passé à la distillation ne renferme pas d'huile essentielle	selon la prescription	»
		le liquide renferme des gouttelettes d'essence facilement reconnaissables à leur odeur	»	huiles essentielles, de térébenthine, etc., baume de copahu.
	7° On mélange dans une petite capsule 5 grammes de baume de Pérou avec 5 grammes d'acide sulfurique concentré; on laisse refroidir et on arrose le mélange avec 50 grammes d'eau distillée froide, et au bout de quelque temps on le lave encore avec 100 grammes d'eau distillée	il reste une masse rugueuse d'un noir brunâtre	pur	»
		il reste une masse molle onctueuse	»	baume de copahu, huile de ricin, huiles grasses.
Balsamum tolutanum. *Baume de tolu.*	1 gramme de baume de tolu est agité dans un tube avec *a.* 2 grammes d'acétone *b.* 2 grammes d'alcool à 90° *c.* 2 grammes de chloroforme *d.* 2 grammes de lessive de potasse	*a.*, *b.*, *c.*, *d.* soluble	»	»
	e. 4 grammes de benzine *f.* 5 grammes de sulfure de carbone	*e.*, *f.* insoluble	»	»
Baryum chloratum. *Chlorure de baryum.*	1° 1 gramme de chlorure de baryum est mélangé dans un tube avec 2,5 grammes d'eau distillée froide	solution complète et incolore	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Baryum chloratum. *Chlorure de baryum.* (Suite.)	2° 1 gramme de chlorure de baryum est arrosé dans un tube avec 1,5 grammes d'eau bouillante	solution complétement limpide et incolore	»	»
	3° A une des solutions aqueuses précédentes on ajoute 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	précipité blanc caillebotté abondant	réaction caractéristique	»
	4° A une des solutions aqueuses précédentes on ajoute 5 gouttes d'acide sulfurique dilué	précipité blanc lourd abondant	réaction caractéristique	
	5° Une des solutions aqueuses précédentes est essayée avec le papier réactif	les deux espèces de papier ne changent pas de couleur	conforme	
	a. bleu	le papier bleu rougit		acide libre.
	b. jaune	le papier jaune brunit	»	alcali libre.
	6° On ajoute dans un tube 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque à une des solutions aqueuses de chlorure de baryum et on agite fortement	pas de trouble	pur	»
		trouble évident noir ou blanc		fer, zinc.
	7° On ajoute dans un tube 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré à une solution aqueuse de chlorure de baryum et on agite fortement	pas de changement	pur	»
		un trouble abondant ou un précipité foncé	»	substances métalliques telles que plomb, cuivre.
	8° On agite dans un tube 1 gramme de chlorure de baryum pulvérisé avec 5 grammes d'alcool; on filtre dans une petite capsule et on met le feu au liquide filtré	la flamme n'est pas colorée en rouge	pur	»
		le liquide brûle avec une flamme rouge	»	chlorure de strontium.
Benzinum. *Benzine.*	1° 1 gramme de benzine est agité dans un tube avec			
	a. 10 grammes d'eau distillée	*a.* pas soluble du tout		
	b. 2 grammes d'alcool	*b.* facilement soluble		
	c. 2 grammes d'éther	*c.* facilement soluble		
	2° Détermination du poids spécifique (méthode *b*)	0,680 à 0,700	conforme	»
		au-dessus de 700	»	huiles empyreumatiques denses.
	3° On ajoute à 4 grammes de benzine 1 gramme d'ammoniaque alcoolisé et 2 gouttes de solution de nitrate d'argent et on chauffe le mélange à l'ébullition pendant quelques minutes dans un tube au-dessus d'une lampe à alcool	pas de changement	pur	»
		le liquide ammoniacal brunit	»	doit être rejetée comme étant de la benzine préparée avec du lignite et même de la tourbe.
	4° On chauffe dans un ballon 30 à 40 grammes de benzine à l'ébullition et on y plonge un thermomètre	le thermomètre marque de 50° à 60°	conforme	»
		le thermomètre marque plus de 60°	»	mélange d'huiles empyreumatiques denses.
Benzoë. *Benjoin.*	On introduit dans un petit ballon 2 grammes de benjoin, 10 grammes d'eau distillée et 5 décigrammes de chaux vive; on chauffe à l'ébullition pendant 5 minutes et on ajoute ensuite 5 décigrammes de permanganate de potasse	il ne se développe pas d'odeur d'essence d'amandes amères	véritable	»
		il se développe après l'addition du permanganate une odeur prononcée d'essence d'amandes amères	»	la substance essayée n'est pas du benjoin véritable, mais ce qu'on appelle du benjoin de Penang ou de Sumatra.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Bismuthum subnitricum. *Sous-nitrate de bismuth.*	1° On humecte dans une petite capsule 2 décigrammes de sous-nitrate de bismuth avec 1 gr. d'eau distillée et on essaie la réaction	le papier bleu rougit	conforme	»
	2° On arrose dans un petit tube 5 décigrammes de la substance avec 3 grammes d'acide nitrique ou 3 grammes d'acide chlorhydrique	la substance se dissout complètement sans effervescence	pur	»
		il y a effervescence et dissolution incomplète	»	carbonates, sulfates de baryte, de chaux, etc.
	3° On arrose dans un tube 5 décigrammes de matière avec 3 grammes d'acide nitrique; on étend la solution de 3 grammes d'eau distillée et on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	pas de trouble	pur	»
		trouble blanc	»	acide chlorhydrique.
	4° On arrose dans un tube 5 décigrammes de matière avec 3 grammes d'acide nitrique; on étend la solution de 3 grammes d'eau distillée et on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de nitrate de baryte	pas de trouble	pur	»
		trouble blanc	»	acide sulfurique.
	5° On arrose dans un tube 5 décigrammes de matière avec 3 grammes d'acide nitrique; on étend la solution de 3 grammes d'eau et on ajoute 5 gouttes d'acide sulfurique étendu	pas de trouble	pur	»
		trouble blanc	»	plomb.
	6° On fait bouillir dans un tube 1 gramme de la matière avec 10 grammes d'acide acétique étendu pendant 5 minutes, et on ajoute au liquide 20 grammes d'hydrogène sulfuré en solution. On filtre dans une capsule et on évapore le liquide filtré sur une lampe à alcool	pas de résidu	pur	»
		le liquide filtré laisse un résidu par évaporation	»	chaux en magnésie.
	7° On arrose dans un tube 1 gramme de sous-nitrate de bismuth avec 2 grammes de lessive de potasse; on chauffe sur la lampe à alcool, on étend le mélange de 10 grammes d'eau distillée et on porte le tout sur un double filtre préalablement humecté. On recueille le liquide qui passe dans un verre à réaction et on ajoute 2 grammes d'hydrogène sulfuré	solution limpide sans odeur d'ammoniaque	pur	»
		il se produit : *a.* un précipité noir	»	plomb.
		b. un précipité blanc	»	zinc.
	8° On chauffe dans un tube 1 gramme de la matière avec 1 gramme d'acide sulfurique concentré jusqu'à élimination complète de l'acide nitrique, ce qu'on reconnaît à ce qu'il ne se dégage plus de vapeurs blanches. On étend ensuite le mélange avec 6 grammes d'eau distillée, on y introduit quelques parcelles de zinc, on ferme l'ouverture du tube avec du papier brouillard blanc imprégné de solution de nitrate d'argent et on attend la fin de la réaction assez vive durant environ une demi-heure.	*a.* le papier brouillard ne change pas d'aspect, n'est pas noirci	pur	»
		b. le papier brouillard est noirci	»	acide arsénieux.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Bismuthum valerianicum. *Valériaпate de bismuth.*	1° 1 décigramme de la substance est agité dans un tube avec			
	a. 5 grammes d'eau distillée	*a.* insoluble		»
	b. 1 gramme d'acide chlorhydrique	*b.* facilement soluble		
	c. 1 gramme d'acide nitrique	*c.* facilement soluble		
	2° 1 décigramme de la substance est arrosé dans un tube avec 2 grammes d'acide chlorhydrique	solution complète	pur	»
		se dissout incomplètement en laissant un résidu		substances étrangères, talc, gypse, sulfate de barite ou autres sels de bismuth.
	3° 1 décigramme de la substance est arrosé dans un tube avec 2 grammes d'acide nitrique	solution complète	pur	»
		solution incomplète avec résidu	»	talc, gypse, sulfate de baryte.
	4° A une solution de la substance dans l'acide nitrique on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum en solution	pas de changement	pur	»
		trouble		sulfate de bismuth ou autres sulfates.
	5° A une solution de la substance dans l'acide nitrique on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	pas de changement	pur	»
		trouble	»	chlorure de bismuth basique ou autres chlorures
	6° On calcine dans une capsule de platine 1 gramme de valérianate de bismuth ; on humecte le résidu avec 5 gouttes d'acide nitrique et on calcine de nouveau pendant 1/4 d'heure. On laisse refroidir et on pèse	perte de poids, 0,21 gr.	conforme	»
		perte de poids, dépassant 0,21 gr.	»	le produit renferme trop d'acide valérianique ou d'eau.
		perte de poids, inférieure à 0,21 gr.		le produit renferme trop peu d'acide valérianique.
Borax. *Borax. Borate de soude.*	1° 1 gramme de borax est arrosé dans un tube avec			
	a. 15 grammes d'eau distillée froide	*a.* } soluble		
	b. 2 grammes d'eau distillée bouillante	*b.* } soluble		»
	2° La solution aqueuse de borax est essayée avec le papier réactif	le papier bleu ne change pas, mais le jaune brunit	réaction alcaline caractéristique	»
	a. bleu			
	b. jaune	le papier bleu rougit	»	acide libre (alun), la substance n'est pas du borax.
	3° On ajoute à une des solutions aqueuses de borax 2 gr. d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement	pur	»
		trouble	»	substances métalliques, zinc, cuivre, plomb, etc.
	4° On ajoute à une des solutions de borax 10 gouttes de carbonate de soude en solution	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	combinaisons de chaux et de magnésie.
	5° Une des solutions aqueuses de borax est étendue encore de 10 grammes d'eau distillée et le mélange est additionné de 5 gouttes de solution de nitrate d'argent	pas de changement	pur	»
		il se produit un trouble jaune ou		acide phosphorique.
		rougeâtre ou		acide arsénique.
		blanc ce dernier est soluble dans 10 gouttes d'acide nitrique	»	chlorure de sodium.
	6° Une solution de borax analogue à la précédente est additionnée de 5 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	sulfates.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Bromum. *Brome.*	1° * 1 gramme de brome est agité dans un tube avec *a.* * 32 grammes d'eau distillée	*a.* soluble	»	»
	b. 2 grammes d'alcool à 90° (avec précaution) *c.* 2 grammes d'éther (avec précaution)	*b.* *c.* } facilement soluble	»	»
	2° Détermination du poids spécifique (méthode *b*)	2,95 à 3,00	conforme	»
	3° 1 gramme de brome est arrosé dans un tube avec 2 grammes de lessive de soude caustique (précaution)	solution complète	pur	»
		solution incomplète avec séparation d'un liquide oléagineux	»	substances étrangères, bromure de carbone.
	4° A une des solutions de brome précédentes on ajoute dans un tube 1 gramme d'acide nitrique fumant goutte à goutte et avec précaution en agitant fréquemment; on ajoute ensuite avec les mêmes précautions 3 grammes de sulfure de carbone et on agite encore	pas de changement	pur	»
		le sulfure de carbone se colore en violet	»	iode.
Cadmium sulfuricum. *Sulfate de cadmium.*	1° 1 gramme de la substance est agité dans un tube avec 5 gr. d'eau distillée	facilement soluble	»	»
	2° On dissout dans un tube 5 décigrammes de sulfate de cadmium dans 5 grammes d'eau distillées, on acidule la solution avec 2 à 3 gouttes d'acide chorhydrique; on ajoute ensuite 5 grammes de solution d'hydrogène sulfuré et on agite	il se forme un précipité jaune citron qui ne se dissout pas par l'addition de 10 à 15 gouttes d'ammoniaque	pur	»
		le précipité se dissout en partie par l'addition de l'ammoniaque	»	acide arsénieux.
	3° La solution préparée comme nous venons de l'indiquer et saturée par l'hydrogène sulfuré est filtrée dans une capsule de porcelaine et le liquide est évaporé à siccité	ne laisse pas de résidu par évaporation	pur	»
		laisse un résidu	»	oxide de zinc, fer, magnésie, sels alcalins.
Calcaria carbonica praecipitata. *Carbonate de chaux préparé.*	1° 5 décigrammes de carbonate de chaux sont agités dans un tube avec *a.* 5 grammes d'eau distillée	*a.* insoluble	»	»
	b. 5 grammes d'acide acétique *c.* 2 grammes d'acide chlorhydrique *d.* 2 grammes d'acide nitrique	*b.* *c.* *d.* } dissolution complète avec effervescence	»	»
	2° On agite dans un tube 1 gr. de la substance avec 10 grammes d'eau distillée, on filtre le liquide et on ajoute à la moitié du liquide filtré 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	il ne se forme pas de précipité, mais un trouble très-léger	acceptable	»
		il se forme un trouble blanc prononcé ou même un précipité	»	chlorures.
	3° La deuxième moitié du liquide est évaporée dans une petite capsule au-dessus d'une lampe à alcool	ne laisse pas de résidu	pur	»
		laisse un résidu	»	substances étrangères et principalement des chlorures.
Calcaria chlorata. *Chlorure de chaux.*	1° 1 gramme de chlorure de chaux est agité dans un tube avec 10 grammes d'eau distillée	soluble seulement en partie en laissant un résidu de chaux hydratée	conforme	»
	2° 1 gramme de chlorure de chaux est arrosé dans un tube	dégagement abondant de chlore gazeux	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Calcaria chlorata. (Suite.)	avec 1 gramme d'acide chlorhydrique			
	3° On triture * 10 grammes de chlorure de chaux avec * 40 gr. d'eau distillée dans une capsule de porcelaine et on introduit le mélange dans un flacon bien bouché. On y introduit ensuite * 19,6 grammes de sulfate ferreux pur préalablement dissous dans 60 grammes d'eau distillée et on agite fortement le mélange à beaucoup de reprises. On ajoute enfin * 5 grammes d'acide chlorhydrique par petites portions et en agitant chaque fois le mélange. On filtre et on traite le liquide filtré par 5 gouttes de solution de ferricyanure de potassium.	il ne se produit pas de changement de coloration	conforme à la description, c'est-à-dire renfermant au moins 25 0/0 de chlore actif ou marquant au moins 85°	»
		le liquide filtré passe au bleu et dépose un précipité bleu	»	le produit ne renferme pas assez de chlore.
Calcaria phosphorica. *Phosphate de chaux.*	1° 5 décigr. de la substance sont agités dans un tube avec			
	a. 5 grammes d'eau distillée	*a.* insoluble	conforme	
	b. 5 grammes d'eau saturée d'acide carbonique	*b.* un peu soluble	id.	
	c. 5 grammes d'acide acétique	*c.* se dissout difficilement ou en partie seulement sans effervescence	id.	»
	2° 1 gramme de la matière est arrosé dans un tube avec 5 gr. d'acide nitrique	dissolution complète sans effervescence	pur	»
		dissolution complète avec effervescence	»	carbonate de chaux.
	3° A une solution de phosphate de chaux faite comme nous l'avons indiqué, on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	il se produit un trouble très-léger	admissible	»
		il se produit un trouble prononcé	»	renferme trop de chlorures.
	4° A une solution de phosphate faite comme précédemment, on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble	»	acide sulfurique.
	5° A une solution identique à la précédente, on ajoute d'abord 2 à 3 grammes d'ammoniaque et après 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	il se forme un précipité blanc	pur	»
		il se forme un précipité foncé	»	substances métalliques, fer.
Calcaria sulfurica usta. *Sulfate de chaux calciné.*	10 grammes de la matière sont délayés dans une capsule de porcelaine avec 5 grammes d'eau distillée	la masse se solidifie au bout de quelques minutes	conforme	»
		la masse reste molle	»	la substance a été trop calcinée ou pas assez.
Calcaria usta. *Chaux vive.*	1° On arrose peu à peu dans une capsule 10 grammes de la substance avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute ensuite encore 10 grammes du même liquide	la chaux s'échauffe et se réduit en une poudre blanche qui avec l'eau additionnée forme une bouillie épaisse	conforme	»
	2° 1 gramme de la bouillie obtenue précédemment est traité par 5 grammes d'acide nitrique	la dissolution se fait à peu près complétement sans effervescence	pure	»
		la dissolution se fait avec effervescence et en laissant un résidu plus considérable	»	carbonate de chaux, sable, argile.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Calcaria usta. (Suite.)	3° On ajoute à 5 grammes de la solution nitrique précédente 2 grammes d'ammoniaque pour saturer l'excès d'acide et ensuite 5 à 10 gouttes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de trouble ou fort peu trouble important ou précipité foncé	pure »	» fer.
Camphora. *Camphre.*	1° 2 décigrammes de camphre sont agités dans un tube avec *a.* 2 grammes d'eau distillée *b.* 1 gramme d'alcool à 90° *c.* 1 gramme d'éther *d.* 1 gramme d'acide acétique *e.* 1 gramme d'essence de térébenthine *f.* 1 gramme d'huile d'amandes douces	*a.* insoluble *b.* *c.* *d.* *e.* *f.* facilement soluble	» »	» »
	2° 1 décigramme de camphre est chauffé sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	brûle avec une flamme éclairante en répandant une fumée épaisse et ne laisse pas de résidu laisse un résidu	pur »	» substances fixes.
Carbo animalis. *Charbon animal.*	1° 5 décigrammes de charbon animal sont calcinés fortement sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	brûle sans flamme brûle avec flamme	pur »	» substances organiques non-carbonisées.
	2° 2 grammes de charbon animal sont arrosés dans un tube avec 4 grammes d'acide chlorhydrique	ne se dissout qu'en partie	conforme	»
	3° La solution obtenue précédemment est filtrée et le liquide obtenu est traité par 2 grammes d'ammoniaque	il se produit un précipité abondant	réaction caractéristique	»
Carbo pulveratus. *Charbon de bois préparé.*	Il est chauffé sur la lame de platine	brûle sans flamme brûle avec flamme	conforme »	» carbonisation incomplète.
Carboneum sulfuratum. *Sulfure de carbone.*	1° 1 gramme de sulfure de carbone est mélangé dans un tube avec *a.* 5 grammes d'eau distillée *b.* 1 gramme d'alcool à 90° *c.* 1 gramme d'éther *d.* 1 gramme d'huile d'amandes douces *e.* 1 gramme d'essence de térébenthine	*a.* à peine soluble *b.* *c.* *d.* *e.* très-facilement soluble	» »	» »
	2° 5 décigrammes de sulfure de carbone sont allumés avec précaution dans une capsule	brûle avec une flamme bleue	conforme à la prescription	»
	3° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,272 *a.* au-dessous de 1,272 *b.* au-dessus de 1,272	conforme » »	» *a.* renferme de l'alcool. *b.* renferme du soufre.
	4° 1 gramme de sulfure de carbone est chauffé dans une capsule de porcelaine au-dessus d'une lampe à alcool	il s'évapore complétement il laisse un résidu jaune par évaporation	pur »	» substances étrangères, soufre.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Carboneum sulfuratum. (Suite.)	5° 2 grammes de sulfure de carbone sont agités dans un tube avec 2 grammes d'acétate de plomb en solution	il ne se produit pas de coloration foncée	pur	»
		coloration foncée	»	hydrogène sulfuré.
	6° On verse goutte à goutte 1 gramme de sulfure de carbone sur du papier bleu de tournesol	le papier bleu ne rougit pas	pur	»
		le papier bleu rougit		acide sulfureux.
Cera alba. *Cire blanche.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *c*	0,97	conforme	»
		a. au-dessus de 0,97	»	*a.* substances qu'on a introduites mécaniquement.
		b. au-dessous de 0,97	»	*b.* suif.
	2° On arrose dans une petite capsule • 1 gr. de cire blanche avec • 10 grammes d'acide sulfurique fumant; on chauffe sur une lampe à alcool et lorsqu'il s'est formé, avec dégagement de gaz, une masse noire ressemblant à de la gelée, on ajoute encore • 5 gr. d'acide sulfurique; on chauffe de nouveau pendant quelques minutes et on abandonne au repos	le liquide ne se recouvre pas d'une couche solide, même au bout de quelque temps	pure	»
		il se forme à la surface du liquide une couche solide transparente	»	paraffine.
	3° On chauffe dans un petit ballon • 1 gramme de cire blanche avec • 10 grammes d'alcool à 90°. Après refroidissement on filtre la solution dans un verre à réaction et on y ajoute • 10 gr. d'eau distillée	il se forme un trouble peu sensible	pure	»
		il se produit un trouble considérable	»	acide stéarique.
	4° On mélange dans un tube • 1 gramme de cire blanche avec • 1 gramme de borax et • 10 gr. d'eau distillée; on chauffe à l'ébullition en agitant fréquemment le mélange pendant 5 minutes et on laisse refroidir	le mélange d'abord trouble s'est séparé en un liquide transparent et en une couche de cire surnageante	pure	
		le mélange reste laiteux, trouble, épais ou gélatineux		cire végétale.
	5° 1 gramme de cire blanche est chauffé dans un ballon avec 10 grammes de chloroforme	après refroidissement le liquide reste complètement limpide	pure	»
		il se forme un précipité grumeleux		craie, argile, farine.
		la solution se trouble au bout d'une heure		résine.
		il se forme sur les parois du vase des grains cristallins transparents		cire végétale.
	6° Si la solution chloroformée précédente est pure, on l'agite dans un tube avec 15 grammes d'eau de chaux et on chauffe légèrement	il se forme un dépôt ressemblant à une émulsion	pure	»
		il se forme un savon de chaux spongieux et grumeleux		acide stéarique.
	7° Quelques gouttes de la solution de la cire dans le chloroforme reconnue pure sont versées sur une feuille de papier glacé blanc qu'on chauffe sur un poêle	il se forme autour des différentes gouttes une auréole légère	pure	
		il se forme autour des gouttes une large auréole ou une tache de graisse		résine, suif, paraffine.
Cera flava. *Cire jaune.*	1° On arrose dans un tube • 1 gramme de cire jaune avec • 20 grammes d'éther et on chauffe jusqu'à 15°	soluble		

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Cera flava. (Suite.)	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *c*	0,96	conforme	»
		a. au-dessus de 0,96	»	*a.* substances étrangères introduites mécaniquement.
		b. au-dessous de 0,96	»	*b.* suif.
	3° On jette quelques petits fragments de cire jaune sur du charbon ardent	il ne se développe pas de vapeurs sentant la graisse	pure	»
		il se développe des vapeurs sentant la graisse brûlée	»	suif.
	4° 1 gramme de cire jaune est arrosé dans un tube avec 10 gr. d'essence de térébenthine	dissolution complète	pure	»
		dissolution incomplète	»	substances étrangères, farine de pois, ocre, etc.
	5° On arrose dans un tube 1 gramme de cire jaune râclée avec 10 grammes d'alcool étendu froid; on agite fortement, on filtre et on évapore le liquide filtré dans une capsule en porcelaine	il ne reste pas de résidu résineux	pure	»
		il reste un résidu résineux	»	résines.
Cerussa. *Céruse. Carbonate de plomb.*	1° 1 gramme de céruse est mélangé dans un tube avec *a.* 10 grammes d'eau distillée	*a.* insoluble	conforme	»
	b. 5 grammes d'acide nitrique étendu *c.* 5 grammes d'acide acétique étendu (Le mélange est chauffé légèrement dans ces deux derniers cas)	*b.* *c.* soluble avec effervescence	»	»
	2° 1 gramme de céruse est traité dans un tube avec 5 grammes d'acide nitrique étendu	dissolution complète avec effervescence	pure	»
		dissolution incomplète avec effervescence	»	sulfates de plomb, de barite, de chaux.
	3° 1 gramme de céruse est arrosé dans un tube avec 5 gr. d'acide acétique étendu et le mélange est chauffé légèrement sur la lampe à alcool	dissolution complète avec effervescence	pure	»
		dissolution incomplète avec effervescence	»	sulfates de plomb, de barite, de chaux.
	4° On arrose dans un tube 5 décigrammes de céruse avec 3 grammes d'acide acétique étendu; on ajoute à la solution 10 à 15 grammes de solution d'hydrogène sulfuré, on filtre pour séparer le précipité brun et on traite le liquide filtré par 1 gramme de carbonate de soude	le carbonate de soude ne donne pas de précipité avec le liquide filtré	pure	»
		le carbonate de soude donne un trouble, un précipité	»	terres alcalines, chaux, oxyde de zinc.
Cetaceum. *Cétine.*	1° * 1 gramme de cétine est arrosé dans un tube avec *a.* * 30 grammes d'alcool à 90° bouillant *b.* 5 grammes d'éther	*a.* *b.* dissolution	»	»
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *c*	0,94 à 0,95	conforme	»
		a. au-dessus de 0,95	»	*a.* substances étrangères mélangées.
		b. au-dessous de 0,94	»	*b.* mélangé avec du suif.
	3° On arrose dans un tube * 1 gramme de cétine avec * 30 gr. d'alcool à 90° et on chauffe à l'ébullition	solution complètement limpide	pure	»
		dissolution incomplète avec un résidu	»	substances étrangères, suif, acide stéarique.
	4° 1 gramme de cétine est arrosé dans un tube avec 5 gr. d'éther et fortement agité	solution complètement limpide	pure	»
		dissolution incomplète avec un résidu	»	substances étrangères ajoutées mécaniquement.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Chininum. *Quinine.*	1° 2 centigrammes de quinine sont agités dans un tube avec			
	a. 24 grammes d'eau distillée froide *b.* 5 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* } soluble *b.* }	»	»
	c. 1 gramme d'alcool à 90°	*c.* plus facilement soluble	»	»
	d. 2 grammes d'éther	*d.* difficilement soluble	»	»
	2° On arrose dans un tube 2 centigrammes de quinine avec 5 grammes d'eau distillée ; on chauffe sur la lampe à alcool et on essaie la solution avec le papier réactif jaune	le papier jaune brunit	réaction caractéristique.	»
	3° On calcine 5 centigrammes de quinine sur la lame de platine jusqu'à ce que la matière ne subisse plus de changement	brûle sans laisser le moindre résidu	pur	»
		brûle en laissant un résidu	»	substances étrangères fixes, chaux, acide borique.
	4° On dissout 5 centigrammes de quinine dans 5 grammes d'eau distillée préalablement acidulée avec 1 à 2 gouttes d'acide sulfurique étendu ; on traite ensuite la solution d'abord avec 1 gramme d'eau chlorée puis avec 1 gramme d'ammoniaque (en excès)	la solution est fluorescente et se colore en un beau vert d'émeraude	réaction caractéristique	»
		la solution n'est pas fluorescente et ne change pas de couleur	»	la matière n'est pas de la quinine.
	5° 2 centigrammes de quinine sont arrosés sur un verre de montre avec 2 à 3 gouttes d'acide sulfurique concentré	le mélange ne change pas de couleur	pur	»
		le mélange est coloré en rouge	»	salicine.
	6° On mélange dans un tube 5 centigrammes de quinine avec 1 gramme de lait de chaux et on chauffe sur la lampe à alcool	il ne se développe pas d'odeur	pur	»
		il se développe une odeur d'ammoniaque prononcée	»	combinaisons ammoniacales.
	7° On dissout dans un tube 1 décigramme de quinine dans 2 grammes d'acide chlorhydrique étendu; on ajoute à la solution 1 gramme d'ammoniaque et aussitôt qu'il s'est formé un précipité on ajoute 2 grammes d'éther et on agite fortement le mélange	le précipité a complètement disparu et le liquide séparé en deux couches est tout à fait limpide	pur	»
		le précipité ne disparaît pas complètement et au bout de quelque temps de repos il se forme une couche blanche entre la couche éthérée supérieure et la couche aqueuse inférieure	»	cinchonine.
Chininum bisulfuricum. *Sulfate de quinine acide.*	1° 1 décigramme de la substance est agité dans un tube avec			
	a. 1 gramme d'eau distillée *b.* 2 décigrammes d'alcool à 90°	*a.* } soluble *b.* }	»	»
	2° On dissout 1 décigramme de la substance dans 1 gramme d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier bleu de tournesol	solution complètement limpide rougissant le papier bleu	conforme	»
		solution incomplète trouble ne rougissant pas le papier bleu	»	la substance est composée de sulfate de quinine neutre.
	3° Les autres essais se font comme pour la quinine			
Chininum ferro-citricum.	1° 5 décigrammes du sel sont agités dans un tube avec			
	a. 1 gramme d'eau distillée	*a.* facilement soluble		
	b. 5 grammes d'alcool à 90°	*b.* difficilement soluble		

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Citrate de fer et de quinine.	2° On dissout dans un tube 1 décigramme du sel dans 2 gr. d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 gouttes de ferrocyanure de potassium	il se forme un précipité bleu foncé	conforme à la prescription	»
		il ne se forme pas de précipité	»	à rejeter comme ne renfermant pas de fer.
	3° On ajoute à la solution aqueuse faite dans la proportion indiquée précédemment 2 à 3 gouttes de cyanure ferricopotassique	il se forme un précipité bleu foncé	conforme à la prescription	»
		il ne se forme pas de précipité	»	à rejeter comme ne renfermant pas de protoxyde de fer.
Chininum hydrochloricum. *Chlorhydrate de quinine.*	1° * 1 décigramme du sel est agité dans un tube avec			
	a. * 2 grammes d'eau distillée froide *b.* * 3 décigrammes d'alcool à 90°	*a.* } *b.* } facilement soluble	»	»
	2° On dissout dans un tube * 1 décigramme du sel dans * 10 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes d'acide sulfurique dilué	pas de changement	pur	»
		il se produit un précipité blanc	»	baryte.
	3° On ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum à une solution aqueuse du sel faite dans les proportions précédemment indiquées	trouble très-léger	acceptable	»
		précipité blanc	»	renferme trop de sulfate.
	4° Les autres essais à faire sur ce sel sont les mêmes que pour la quinine			
Chininum sulfuricum. *Sulfate de quinine officinal.*	1° On agite dans un tube * 1 décigramme de sulfate de quinine avec			
	a. * 80 grammes d'eau distillée froide *b.* * 3 grammes d'eau distillée bouillante *c.* * 6 grammes d'alcool à 90°	*a.* } *b.* } soluble *c.* }	»	»
	d. * 1 gramme d'eau distillée préalablement acidulée avec 2 gouttes d'acide chlorhydrique étendu	*d.* très-facilement soluble	»	»
	e. 2 grammes d'éther	*e.* difficilement soluble	»	»
	2° On introduit dans une éprouvette en verre * 2 grammes de sulfate de quinine et * 20 gr. d'eau distillée à * 15° et on agite fortement jusqu'à ce qu'on ait une espèce d'émulsion. On laisse macérer ce mélange pendant environ une demi-heure à la température de 15° et on filtre. On introduit ensuite * 5 centimètres cubes du liquide filtré dans un tube et on ajoute * 7 centimètres cubes d'ammoniaque, de manière à ce que les liquides ne puissent pas se mélanger, résultat qu'on obtient en versant l'ammoniaque goutte à goutte le long des parois. On ferme le tube avec le doigt et on le renverse doucement	solution complétement limpide	pur	»
		il se produit aussitôt ou au bout de quelque temps un trouble qui ne disparaît plus même au bout d'un temps assez long	»	cinchonine.
	3° Les autres essais à faire sur ce sel sont les mêmes que pour la quinine			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Chininum tannicum. *Tannate de quinine.*	1° 5 décigrammes du sel sont mélangés dans un tube avec			
	a. 10 grammes d'alcool à 90°	*a.* difficilement soluble	»	»
	b. 20 grammes d'eau distillée	*b.* très-difficilement soluble.	»	»
	2° On arrose dans un ballon 2 décigrammes de tannate de quinine avec 5 grammes d'eau distillée et on fait bouillir	la matière se réunit en masse	conforme	»
		la matière nage dans le liquide sous forme de poudre	»	à rejeter comme n'étant pas préparé convenablement.
Chininum valerianicum. *Valérianate de quinine.*	1° 1 décigramme de la substance est agité dans un tube avec			
	a. 10 grammes d'eau distillée froide *b.* 4 grammes d'eau distillée bouillante *c.* 6 décigrammes d'alcool à 90°	*a.*, *b.*, *c.* soluble	»	»
	d. 5 grammes d'éther	*d.* difficilement soluble	»	»
	2° On dissout dans un tube 1 décigramme de la substance dans 10 grammes d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier réactif	les deux espèces de papier réactif ne changent pas de couleur	pur	»
	a. bleu	*a.* le papier bleu rougit	»	*a.* acide libre
	b. jaune	*b.* le papier jaune brunit	»	*b.* substances alcalines.
	3° Si la solution aqueuse précédente a été reconnue pure, on lui ajoute 1 à 2 gouttes d'acide sulfurique étendu	la solution devient fluorescente	réaction caractéristique	»
		la solution ne change pas	»	non conforme comme ne renfermant pas de quinine ou pas assez.
	4° A la solution aqueuse faite comme précédemment et reconnue pure on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	il ne se produit pas de trouble ou un trouble insignifiant	pur et acceptable	»
		il se produit un trouble prononcé blanc	»	renferme trop de sulfate.
Chinoidinum. *Quinoïdine.*	1° 5 décigrammes de quinoïdine sont agités dans un tube avec			
	a. 10 grammes d'eau distillée	*a.* peu soluble	conforme	»
	b. 5 grammes d'alcool à 90°	*b.* facilement soluble	»	»
	c. 2 grammes d'acide chlorhydrique auxquels on a ajouté préalablement 5 grammes d'eau distillée	*c.* id.	»	»
	2° On triture dans une capsule de porcelaine 5 décigrammes de quinoïdine avec 10 gr. d'eau distillée bouillante; on filtre et on ajoute au liquide filtré 3 à 4 gouttes de lessive de potasse	pas de changement	pure	»
		le liquide déjà seul ou après l'addition de la potasse se colore d'une manière nette	»	substances organiques étrangères, telles que gomme, aloès.
	3° 2 décigrammes de quinoïdine sont chauffés au rouge dans une capsule de platine au-dessus d'une lampe à alcool	ne laisse qu'un résidu excessivement faible	acceptable	»
		le résidu est considérable	»	substances étrangères.
Chloralum hydratum crystallisatum. *Hydrate de chloral.*	1° 1 gramme de chloral est agité dans un tube avec			
	a. 1 gramme d'eau distillée	*a.* facilement soluble	»	»
	b. 2 grammes d'alcool à 90° *c.* 2 grammes d'éther *d.* 3 grammes d'éther de l'huile de pétrole *e.* 3 grammes de benzine *f.* 3 grammes de sulfure de carbone	*b.*, *c.*, *d.*, *e.*, *f.* soluble	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Chloralum hydratum crystallisatum. (Suite.)	2° 5 décigrammes d'hydrate de chloral sont chauffés dans une capsule de porcelaine au-dessus de la lampe à alcool	commence par fondre et se volatilise ensuite sans résidu	conforme	»
		laisse un résidu	»	substances étrangères.
	3° 1 gramme de la substance est dissous dans un tube dans 2 grammes d'eau distillée	dissolution complète sans séparation de gouttelettes huileuses	pur	»
		dissolution incomplète et séparation de gouttelettes huileuses	»	à rejeter comme produit décomposé.
	4° On arrose dans un tube 1 gramme de chloral avec 2 gr. de lessive de potasse et on chauffe au-dessus de la lampe à alcool	il se produit un liquide trouble qui se clarifie bientôt de nouveau par suite de la séparation de chloroforme limpide	conforme aux prescriptions	»
		il ne se sépare pas de chloroforme	»	à rejeter.
	5° On arrose dans un tube 1 gramme de chloral avec 2 gr. d'acide sulfurique et on chauffe au-dessus de la lampe à alcool	la solution ne se colore pas	pur	»
		la solution prend une coloration brune ou brunâtre	»	mélange d'alcoolat de chloral.
	6° On dissout dans un tube 1 gramme d'hydrate de chloral dans 2 grammes d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne rougit pas	pur	»
		le papier bleu rougit	»	acide libre.
	7° La solution précédente est acidulée par 2 à 3 gouttes d'acide azotique et additionnée ensuite de 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	pas de changement	pur	»
		un précipité blanc	»	acide chlorhydrique.
Chloroformium. *Chloroforme.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,492 à 1,496	conforme	»
		a. au-dessous de 1,492	»	*a.* contient de l'alcool.
		b. au-dessus de 1,496	»	*b.* renferme des composés chlorés plus denses.
	2° 1 gramme de chloroforme est agité dans un tube avec *a.* 10 grammes d'eau distillée	*a.* très-peu soluble	»	»
	b. 1 gramme d'alcool à 90° *c.* 1 gramme d'éther *d.* 1 gramme d'huile d'amandes douces	*b.* *c.* *d.* } facilement soluble	»	»
	3° 1 gramme de chloroforme est agité dans un tube avec 1 gr. d'huile d'amandes douces	solution complètement limpide	pur	»
		trouble laiteux	»	alcool.
	4° On agite dans un tube 2 gr. de chloroforme avec 5 grammes d'eau distillée ; on abandonne le mélange au repos pendant quelques minutes et on l'essaie ensuite avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne change pas de couleur	pur	»
		le papier bleu rougit	»	acide chlorhydrique libre.
	5° On ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent à un mélange fait dans les proportions indiquées et reconnu pur	pas de changement	pur	»
		un précipité blanc	»	acide chlorhydrique ou chlore libre.
	6° On dissout dans un tube 1 décigramme d'iodure de potassium dans 2 grammes d'eau distillée ; on ajoute à la solution 20 gouttes de chloroforme et on agite fortement	pas de changement	pur	»
		le chloroforme ajouté se colore en rouge	»	chlore libre.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Cinchoninum. *Cinchonine.*	1° 2 décigrammes de cinchonine sont agités dans un tube avec			
	a. 5 grammes d'eau distillée	*a.* peu soluble	conforme	»
	b. 5 grammes d'alcool à 90°	*b.* plus soluble	id.	»
	c. 5 grammes de chloroforme	*c.* plus soluble		
	d. 5 grammes d'éther	*d.* presque insoluble	id.	»
	2° 5 centigrammes de cinchonine sont chauffés sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	brûle sans résidu	pure	»
		laisse un résidu	»	substances inorganiques.
	3° 1 décigramme de cinchonine est agité dans un tube avec 5 grammes d'eau distillée et 4 gouttes d'acide sulfurique étendu	dissolution complète sans fluorescence	pure	»
		dissolution incomplète	»	substances étrangères.
		la solution est fluorescente	»	quinine.
	4° On ajoute à une solution faite dans les conditions précédentes 1 gramme d'eau chlorée et 1 gramme d'ammoniaque	le mélange ne se colore pas	pure	»
		le mélange se colore en vert émeraude	»	quinine.
	5° On ajoute à une solution analogue à la précédente 1 gr. d'ammoniaque et on agite; on ajoute ensuite 5 grammes d'éther et on agite fortement, on laisse reposer pendant 5 minutes, on décante l'éther dans une petite capsule et on l'évapore	l'évaporation de l'éther ne laisse pas de résidu	pure	»
		elle laisse un résidu	»	quinine chinoïdine.
Cinchoninum sulfuricum. *Sulfate de cinchonine.*	1° *5 décigrammes de la substance sont agités dans un tube avec			
	a. *30 grammes d'eau distillée	*a.* soluble avec une réaction légèrement alcaline	»	»
	b. *4 grammes d'alcool à 90°	*b.* soluble	»	»
	c. 5 grammes d'éther	*c.* insoluble	»	»
	2° Les autres essais du sulfate de cinchonine se font comme pour la cinchonine			
Coccionella. *Cochenille.*	On triture finement 5 grammes de cochenille dans un mortier et on les mélange peu à peu tout en triturant avec 100 grammes d'eau distillée	il ne reste au fond rien d'hétérogène après décantation	pure	»
		il reste au fond de petites masses ou lamelles métalliques lourdes	»	plomb.
Codeinum. *Codéine.*	1° *1 décigramme de codéine est agité dans un tube avec			
	a. *8 grammes d'eau distillée froide	*a.* soluble	»	»
	b. 2 grammes d'alcool à 90°	*b.* plus soluble	»	»
	c. 2 grammes d'éther	*c.* plus soluble		
	d. 2 grammes d'ammoniaque	*d.* soluble comme dans l'eau	»	
	e. 2 grammes de lessive de potasse	*e.* très-peu soluble	»	»
	f. 2 grammes d'acide sulfurique dilué	*f.* facilement soluble		
	g. 2 grammes d'acide chlorhydrique dilué	*g.* facilement soluble	»	
	2° On dissout à chaud 1 décigramme de codéine dans 8 gr. d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier réactif jaune	commence par fondre et se dissout ensuite complétement	pure	»
		le papier jaune brunit	réaction caractéristique	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Codeinum. (Suite.)	3° 5 centigrammes de codéine sont chauffés sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	commence par fondre, se carbonise ensuite et brûle sans laisser de résidu	pure	»
		brûle en laissant un résidu	»	substances fixes étrangères.
	4° On dissout sur un verre de montre 2 centigrammes de codéine dans 2 gouttes d'acide sulfurique concentré et on ajoute à la solution 1/4 de goutte de chlorure ferrique en solution	la solution se colore légèrement en bleu	réaction caractéristique	»
		la solution ne se colore pas en bleu	»	à rejeter comme ne présentant pas cette réaction si caratéristique.
Coffeinum. *Caféine.*	1° * 1 décigramme de caféine est agité dans un tube avec			
	a. * 10 grammes d'eau distillée froide *b.* 16 grammes d'alcool à 90° *c.* 30 grammes d'éther	*a.* *b.* *c.* } soluble	»	»
	d. * 2 grammes d'eau distillée bouillante	*d.* complétement soluble	»	»
	2° On fait bouillir dans un tube 2 décigrammes de caféine avec 5 grammes d'eau distillée et on laisse refroidir	la solution se prend par le refroidissement en une bouillie cristalline	réaction caractéristique	»
	3° 5 centigrammes de caféine sont chauffés sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complétement	pure	»
		laisse un résidu	»	substances fixes étrangères.
	4° On arrose dans une capsule 1 décigramme de caféine avec 5 grammes d'eau chlorée ou 1 gr. d'acide nitrique concentré et on évapore à siccité au bain-marie	il reste une masse jaune qui se colore en rouge pourpre par l'addition de 2 gouttes d'ammoniaque	réaction caractéristique	»
		le résidu ne se colore pas par l'addition de l'ammoniaque	»	à rejeter pour cette raison seule.
Conchae praeparatae. *Coquilles d'huîtres préparées.*	1° On arrose dans une capsule 1 gramme de la substance avec 5 grammes d'acide chlorhydrique étendu	se dissout avec effervescence en ne laissant qu'un résidu insignifiant	acceptable	»
		l'effervescence n'est que faible et le résidu est considérable	»	substances étrangères.
	2° Si la solution précédente a été trouvée conforme aux prescriptions, on y ajoute dans un tube 1 gramme d'ammoniaque	il se produit un précipité blanc peu important	acceptable	»
		il se produit un fort précipité blanc	»	phosphate de chaux.
Coniinum. *Conéine ou conicine.*	1° On mélange dans un tube * 1 goutte de conicine avec * 4 gr. d'eau distillée froide	soluble	»	»
	2° On agite dans un tube 1 goutte de conicine avec *a.* 5 gouttes d'alcool à 90° *b.* 5 gouttes d'éther *c.* 5 gouttes de chloroforme *d.* 5 gouttes d'huile de pavot	*a.* *b.* *c.* *d.* } miscible	»	»
	3° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b* Cette détermination ne pourra guère se faire que dans les fabriques de produits chimiques, vu qu'il y a peu de pharmacies où on ait à sa disposition une quantité suffisante de ce médicament	0,89	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Coniinum. (Suite.)	4° On chauffe 1 goutte de conéine sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	se volatilise complétement	pure	»
		se volatilise en partie seulement en laissant un résidu	»	substances étrangères fixes.
	5° On chauffe 2 à 3 gouttes de conicine *doucement* dans un tube au-dessus de la lampe à alcool	pas de trouble	pure	»
		trouble	»	contient de l'eau.
	6° On dissout dans un tube * 1 goutte de conicine dans * 4 gr. d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier réactif jaune	la solution se trouble par la chaleur et redevient limpide par le refroidissement et le papier jaune brunit	réaction caractéristique	»
	7° On mélange dans un tube 1 goutte de conicine avec 2 gr. d'eau distillée préalablement acidulée avec 1 goutte d'acide chlorhydrique	dissolution facile et complète	pure	»
		dissolution nulle ou incomplète	»	huiles fixes ou volatiles.
	8° A une solution faite dans les conditions indiquées ci-dessus on ajoute 1 goutte de chlorure de platine	pas de changement	pure	»
		il se forme un précipité jaunâtre	»	ammoniaque.
Cortex chinae calisayae. *Écorce de quinquina jaune calisaya.*	On fait digérer dans un flacon * 20 grammes d'écorce de quinquina en poudre grossière avec * 100 grammes d'eau distillée préalablement acidulée avec * 5 grammes d'acide sulfurique étendu. Après 24 heures de digestion on passe, on exprime et on fait digérer encore pendant 12 heures le résidu avec * 50 gr. d'eau distillée acidulée avec * 2,5 d'acide sulfurique étendu; on passe, on exprime et on filtre les deux solutions obtenues dans une capsule de porcelaine. On mélange ensuite le liquide avec * 10 grammes de marbre calciné (chaux vive) et on évapore au bain-marie. On pulvérise finement le résidu de l'évaporation et on le fait digérer pendant une demi-heure avec de l'alcool absolu. Après refroidissement du mélange on filtre dans une petite capsule tarée, on évapore à siccité au bain-marie et on détermine le poids du résidu	le résidu pèse 4 décigr.	conforme aux prescriptions	»
		le résidu pèse moins de 4 décigrammes	»	à rejeter comme ne renfermant pas assez d'alcaloïde.
Cuprum aceticum. *Acétate de cuivre cristallisé.*	1° On agite dans un tube * 1 gr. d'acétate de cuivre finement pulvérisé avec *a.* * 14 grammes d'eau distillée froide *b.* * 5 grammes d'eau distillée bouillante *c.* * 10 grammes d'alcool à 90° auxquels on a ajouté préalablement * 1 gramme d'acide acétique	*a.* *b.* *c.* } soluble	»	»
	2° On arrose dans un tube * 1 gramme d'acétate de cuivre finement pulvérisé avec 5 gr. d'ammoniaque	dissolution complète avec coloration bleue foncée	pur	»
		dissolution incomplète avec résidu	»	substances étrangères.
	3° On dissout dans un tube 1 gramme d'acétate de cuivre finement pulvérisé dans 20 gr.	pas de changement	pur	»
		précipité ou trouble noir	»	plomb.
		précipité ou trouble blanc	»	zinc.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Cuprum aceticum. (Suite.)	d'eau distillée; on ajoute à la solution 2 grammes de lessive de soude (en fort excès) et on chauffe fortement le mélange au-dessus de lampe à alcool. On filtre ensuite dans un verre et on ajoute au liquide 2 grammes d'hydrogène sulfuré			
Cuprum aluminatum. *Sulfate de cuivre alumineux (pierre divine).*	On dissout par trituration * 1 gramme de la préparation dans * 16 grammes d'eau distillée	se dissout presque complètement en ne laissant qu'un résidu insignifiant	selon la prescription	»
Cuprum oxydatum. *Oxyde de cuivre.*	1° On arrose dans un tube 5 décigrammes d'oxyde de cuivre avec 5 grammes d'eau distillée, on agite, on filtre et évapore le liquide filtré au-dessus de la lampe à alcool	pas de résidu	conforme	»
		résidu	»	combinaisons salines provenant d'un lavage incomplet.
	2° On arrose dans un tube 5 décigrammes d'oxyde avec 5 gr. d'acide sulfurique étendu	se dissout complétement sans dégagement de vapeurs rutilantes	selon la prescription	»
		il se dégage des vapeurs rutilantes	»	nitrate de cuivre.
	3° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'oxyde de cuivre dans 5 grammes d'acide sulfurique étendu et on ajoute à la solution un grand excès, 5 à 8 grammes, d'hydrogène sulfuré. On filtre et on évapore le liquide dans une petite capsule de porcelaine	l'évaporation ne laisse pas de résidu	pur	»
		il reste un résidu	»	substances étrangères.
Cuprum sulfuricum ammoniacum. *Sulfate de cuivre ammoniacal.*	1° On mélange dans un tube * 1 gramme du sel avec * 1,5 d'eau distillée	dissolution complète	conforme	»
	2° On essaie avec le papier réactif jaune la solution précédente	le papier jaune brunit	réaction caractéristique	»
	3° A une solution faite comme nous venons de l'indiquer, on ajoute 6 grammes d'eau distillée	la solution se trouble	conforme	»
Cuprum sulfuricum crudum. *Sulfate de cuivre du commerce.*	1° On mélange dans un tube * 1 gramme de sulfate de cuivre avec			
	a. * 4 grammes d'eau distillée froide	*a.* complétement soluble	conforme	»
	b. 2 grammes d'eau distillée bouillante	*b.* id.	id.	»
	2° On mélange dans un tube 5 décigrammes de sulfate de cuivre avec 5 grammes d'ammoniaque	dissolution presque complète	conforme	»
		dissolution incomplète avec résidu considérable	»	substances étrangères, fer, etc.
Cuprum sulfuricum purum.	1° On agite dans un tube * 1 gramme de sulfate de cuivre avec * 3,5 grammes d'eau distillée froide	soluble	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Cuprum sulfuricum purum. (Suite.)	2° On agite dans un tube * 1 gramme de sulfate de cuivre avec * 2 grammes d'eau distillée bouillante	soluble	»	»
	3° On agite dans un tube * 1 gramme de sulfate de cuivre avec * 4 grammes d'alcool à 90°	insoluble	»	»
	4° On dissout dans un tube 1 gramme du sel dans 5 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 grammes d'ammoniaque (en grand excès)	solution limpide avec coloration bleue foncée	pur	»
		il se forme un précipité brunâtre	»	fer.
	5° On dissout dans un tube 1 gramme de sulfate de cuivre dans 5 grammes d'eau distillée, on acidule la solution avec 5 décigrammes d'acide sulfurique et on y ajoute ensuite 5 à 8 gr. d'hydrogène sulfuré (en excès). On filtre et on évapore le liquide	pas de résidu	pur	»
		laisse un résidu	»	substances étrangères fixes : magnésie, zinc, etc.
Dextrinum. *Dextrine.*	1° On mélange dans une capsule 1 gramme de dextrine avec 2 grammes d'eau distillée	dissolution complète	conforme	»
		dissolution incomplète avec résidu	»	substances étrangères, fécule, etc.
	2° On mélange avec la solution précédente 4 grammes d'alcool à 90° et on agite	il se produit un fort précipité	réaction caratéristique	»
	3° On ajoute 1 goutte de teinture d'iode à une solution aqueuse de dextrine faite dans les conditions indiquées	la solution se colore en brun	pur	»
		la solution se colore en bleu	»	fécule.
Emplastrum hydrargyri. *Emplâtre mercuriel.*	Par une inspection attentive	à l'œil nu on ne doit pouvoir y déceler des globules de mercure	conforme	»
		on y reconnaît des globules à l'œil nu	»	l'emplâtre n'a pas été bien travaillé.
Emplastrum lithargyri simplex. *Emplâtre simple.*	On fait fondre au bain-marie 20 grammes d'emplâtre dans une petite capsule, on maintient la masse en fusion pendant une demi-heure sans remuer et on décante doucement	on ne doit pas trouver de résidu au fond de la capsule	conforme	»
		on trouve au fond de la capsule un résidu jaune rougeâtre	»	litharge non dissoute.
Extracta. *Extraits.* Tous les extraits végétaux en général peuvent être examinés par cette méthode.	1° On dissout dans un tube un peu large 1 gramme d'extrait dans 10 grammes d'eau bouillante, on ajoute 3 gouttes d'acide acétique étendu et on plonge dans la solution une lame de fer bien décapée	le fer ne change pas d'aspect	pur	»
		la partie de la lame en contact avec le liquide se recouvre d'un enduit métallique rouge	»	cuivre.
	2° On ajoute à une solution faite dans les proportions indiquées 5 grammes d'hydrogène sulfuré et on agite fortement	pas de changement	pur	»
		précipité noir	»	cuivre ou étain.
Extractum carnis Liebig. *Extrait de viande de Liebig.*	1° On dessèche 10 grammes d'extrait dans une capsule tarée à la température de 110° et on pèse le résidu	le résidu pèse 7,8 gr.	conforme	»
		le résidu pèse moins de 7,8 grammes	»	renferme trop d'eau.
	2° Le résidu obtenu précédemment est calciné dans une petite capsule de platine et pesé de nouveau	le résidu de l'incinération pèse 1,8 gramme	conforme	»
		le résidu pèse plus de 1,8 gramme	»	substances étrangères, sel de cuisine, etc.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Extractum carnis Liebig. (Suite.)	3° On épuise le résultat de l'incinération avec 5 grammes d'eau distillée, on filtre et on ajoute au liquide filtré 2 gouttes de nitrate d'argent	trouble léger précipité floconneux fort	conforme »	» trop de sel de cuisine.
	4° On fait digérer à l'étuve ou dans l'eau chaude 10 grammes d'extrait avec 60 grammes d'alcool à 90°, on filtre dans une petite capsule tarée, on évapore au bain-marie et on pèse le résidu	il reste un résidu brun du poids de 5,6 grammes le résidu brun pèse moins de 5,6 grammes	conforme »	» mélange d'eau ou de substances étrangères.
Extractum ferri pomatum. *Extrait de mars pommé, malate de fer.*	1° On mélange dans un tube 1 gramme du produit avec 5 gr. d'eau distillée	la solution est à peu près limpide	conforme	»
	2° On introduit dans un creuset de platine taré * 10 grammes du produit et on chauffe graduellement jusqu'au rouge. On laisse refroidir, on humecte le résidu avec 2 à 3 gouttes d'acide nitrique et on chauffe de nouveau au rouge. On épuise ensuite le résidu avec 10 grammes d'eau distillée, on laisse déposer, on décante l'eau avec précaution, on dessèche le résidu à une chaleur douce et on pèse	le résidu pèse environ 1,07 gramme le résidu pèse beaucoup moins de 1,07 gramme	conforme	» renferme trop peu de fer.
Fel tauri depuratum siccum. *Fiel de bœuf épuré, desséché.*	1° 5 décigrammes de fiel sont mélangés dans un tube avec *a.* 5 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.* } solution jaune lim- *b.* } pide		
	2° 5 décigrammes de fiel sont calcinés dans une capsule en porcelaine	il ne reste qu'un léger résidu il reste un résidu important	conforme »	» substances étrangères.
	3° Le résidu précédent est arrosé avec de l'eau distillée et la solution est essayée au papier réactif jaune	le papier jaune brunit le papier jaune ne brunit pas	réaction alcaline caractéristique »	» à rejeter.
Fel tauri inspissatum. *Fiel de bœuf épaissi.*	On mélange 1 gramme de ce fiel avec 10 grammes d'eau distillée	forme une dissolution verte limpide	»	»
Ferrum carbonicum saccharatum. *Saccharure de protocarbonate de fer.*	1° On mélange dans un tube 1 gramme de la préparation avec 5 grammes d'acide chlorhydrique étendu	se dissout avec une forte effervescence la dissolution ne se fait qu'avec une faible effervescence et donne un liquide d'un jaune rougeâtre	conforme »	» la préparation est à rejeter comme ne renfermant pas assez d'acide carbonique.
	2° On ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum à une solution faite dans les conditions indiquées	il se produit un trouble à peine visible il se forme un précipité blanc	acceptable »	» acide sulfurique.
	3° On calcine dans un creuset de platine taré 5 grammes de la préparation pendant assez longtemps, on laisse refroidir, on	le résidu pèse 0,69 gr. le résidu pèse moins de 0,69 gramme	conforme »	» renferme trop peu de fer.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Ferrum carbonicum saccharatum. (Suite.)	ajoute 3 à 5 gouttes d'acide nitrique et on calcine de nouveau. On arrose ensuite le résidu avec 2 grammes d'acide chlorhydrique étendu. On chauffe pendant cinq minutes pour opérer la réaction, on ajoute 10 grammes d'eau distillée, on filtre s'il le faut et on y verse 2 grammes d'ammoniaque. On recueille le précipité sur un filtre, on le lave, on le dessèche, on le calcine légèrement et on le pèse			
Ferrum chloratum. *Protochlorure de fer.*	1° On agite dans un tube 1 gr. de protochlorure de fer avec 5 gr. d'eau distillée préalablement acidulée avec 2 à 3 gouttes d'acide chlorhydrique	solution limpide	»	»
	2° On ajoute à la moitié de la solution précédente *a.* 5 grammes d'alcool à 90° et à la deuxième moitié	*a.* { pas de trouble trouble	pur »	» sels étrangers insolubles dans l'alcool.
	b. 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	*b.* { pas de changement trouble ou même précipité blanc	pur »	» acide sulfurique.
Ferrum citricum oxydatum. *Citrate de fer.*	1° On agite dans un tube 5 décigrammes du produit avec 3 gr. d'eau distillée froide	se dissout complétement en donnant un liquide jaunâtre	»	»
	2° On ajoute à la solution précédente 5 décigrammes d'ammoniaque	pas de changement précipité	pur »	» présence d'un sel métallique étranger.
Ferrum citricum ammoniatum. *Citrate de fer ammoniacal.*	1° On dissout dans un tube 5 décigrammes du produit dans 3 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 5 décigr. d'ammoniaque	pas de précipité	selon la prescription	»
	2° On ajoute 5 décigrammes de lessive de potasse à une solution aqueuse faite dans les proportions indiquées et on chauffe sur la lampe à alcool	il se produit avec un dégagement d'ammoniaque un fort précipité brun de sesquioxyde de fer	selon la prescription	»
Ferrum iodatum saccharatum. *Saccharure d'iodure de fer.*	1° On mélange 1 gramme du produit avec 3,5 grammes d'eau distillée dans un tube	solution à peu près limpide	»	»
	2° On dissout dans un ballon * 5 grammes de la préparation dans * 50 grammes d'eau distillée ; on filtre dans un autre ballon en ayant soin de laver le filtre avec 10 autres grammes d'eau distillée. On ajoute ensuite au liquide * 15 grammes de solution de sulfate de cuivre additionnée préalablement de 3 gouttes d'ammoniaque. On recueille le précipité formé sur un filtre taré, on le lave, on le dessèche et on le pèse	le précipité desséché pèse 1,2 gramme le précipité desséché pèse moins de 1,2 gramme	selon la prescription »	 la préparation renferme trop peu d'iodure de fer.
	3° On dissout dans un tube 5 décigrammes de la préparation dans 5 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 centigrammes d'amidon et 5 à 10 gouttes d'eau chlorée	il se produit une coloration d'un brun foncé	réaction caractéristique	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Ferrum lacticum. *Lactate de fer.*	1° On agite 5 décigrammes de lactate de fer avec 5 grammes d'alcool à 90° dans un tube	très-peu soluble	»	»
	2° On mélange dans un tube * 5 décigrammes de lactate de fer avec * 24 grammes d'eau distillée froide	dissolution avec coloration d'un jaune verdâtre	»	»
	3° A la solution précédente on ajoute 3 à 4 gouttes d'acétate de plomb	trouble faible trouble considérable précipité blanc	acceptable » »	» acides tartrique, malique, citrique. acides chlorhydrique et sulfurique.
	4° On ajoute 1 gramme de lessive de soude à 10 grammes de la solution de lactate de fer faite suivant les proportions indiquées. On chauffe fortement le mélange et on filtre dans une petite capsule de porcelaine. On ajoute ensuite au liquide filtré 5 gouttes de sulfate de cuivre et on chauffe encore au-dessus de la lampe à alcool	le liquide ne change pas *a.* le liquide coagule par la chaleur *b.* le liquide donne un trouble rouge	pur » »	» *a.* présence de gomme. *b.* sucre.
Ferrum oxydatum fuscum. *Sesquioxide de fer hydraté, safran de mars.*	1° On mélange dans un tube 1 gramme d'oxyde de fer avec 5 grammes d'acide chlorhydrique et on chauffe sur la lampe à alcool	se dissout en donnant un liquide jaune safran laisse un résidu	pur »	» substances étrangères.
	2° On étend 1 gramme de la solution faite suivant les proportions indiquées de 20 grammes distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	trouble insignifiant précipité blanc	acceptable »	» sulfate.
Ferrum oxydatum saccharatum solubile. *Saccharate de fer soluble.*	1° On agite dans un tube 1 gr. du produit avec 5 grammes d'eau distillée	se dissout complétement en donnant un liquide d'un rouge brunâtre se dissout incomplétement en laissant un résidu brun	conforme »	» contient de l'oxyde ferrique non dissous.
	2° On essaie la solution précédente avec le papier réactif jaune	le papier jaune brunit	conforme	»
	3° On chauffe dans une capsule de platine * 5 grammes de la préparation pendant quelque temps au rouge, on laisse refroidir le résidu, on l'humecte avec 3 à 5 gouttes d'acide nitrique et on calcine encore. On arrose ensuite le résidu avec 2 grammes d'acide chlorhydrique; on chauffe pendant cinq minutes pour opérer la solution, on ajoute 10 gr. d'eau distillée, on filtre et on traite le liquide avec 3 grammes d'ammoniaque. On recueille le précipité sur un filtre, on le lave, on le dessèche, on le calcine légèrement et on le pèse	le résidu pèse 0,21 gr. le résidu pèse moins de 0,21 gramme	conforme »	» renferme trop peu de sesquioxyde.
Ferrum phosphoricum.	1° On agite dans un tube 1 gr. de phosphate de fer avec 10 gr. d'eau distillée	insoluble	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	renfermant les impuretés suivantes
Phosphate de fer. (Suite.)	2° On arrose dans un tube 5 décigrammes de phosphate de fer avec 3 grammes d'acide chlorhydrique étendu et on chauffe doucement sur la lampe à alcool	solution jaune d'or	»	»
Ferrum pulveratum *Limaille de fer.*	1° On arrose dans une capsule 1 gramme de limaille de fer avec 8 grammes d'acide chlorhydrique et on examine si le gaz qui se dégage ne renferme pas d'hydrogène sulfuré, en tenant au-dessus de la solution une bandelette de papier brouillard blanc imprégné d'acétate de plomb	le papier réactif blanc ne se colore que très-légèrement	conforme	»
		le papier se colore en noir	»	sulfure de fer.
	2° On ajoute à une solution faite comme nous venons de l'indiquer 1 à 1,5 gramme d'acide azotique et on chauffe pour transformer complétement le fer en sesquioxyde. On ajoute ensuite au liquide un excès d'ammoniaque (8 grammes); on met le précipité sur un filtre et on traite le liquide qui a passé par 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement	pure	»
		trouble foncé	»	cuivre.
		trouble blanc	»	zinc.
Ferrum pyrophosphoricum cum ammonio-citrico. *Pyrophosphate de fer citro-ammoniacal.*	1° 1 gramme du produit est agité dans un tube avec 5 gr. d'eau distillée	dissolution facile et complète	conforme	»
		dissolution incomplète avec résidu	»	décomposition partielle du composé.
	2° A la moitié de la solution précédente on ajoute 5 à 10 gouttes d'ammoniaque	coloration légère, mais pas de précipité	pur	»
		formation de précipité	»	sels étrangers.
	3° A la seconde moitié de la solution on ajoute 5 gouttes de lessive de potasse et on chauffe au-dessus de la lampe à alcool	dégagement d'ammoniaque avec formation d'un précipité brun rougeâtre	conforme	»
	4° On dissout 10 grammes du produit dans 50 grammes d'eau distillée dans un tube, on ajoute à la solution 5 grammes de lessive de soude; on agite et on fait digérer pendant une demi-heure à la température de 90°. On recueille le précipité sur un filtre, on le lave bien, on le dessèche au bain-marie et on le calcine dans une capsule de platine tarée	le résidu calciné pèse 2,5 grammes	conforme	»
		le résidu pèse moins de 2,5 grammes	»	la préparation renferme trop peu de fer.
Ferrum reductum. *Fer réduit par l'hydrogène.*	1° On arrose dans un tube 1 gramme de fer réduit avec 10 grammes d'acide chlorhydrique étendu	se dissout en dégageant un gaz tout à fait inodore et en formant un liquide vert bleuâtre	conforme	»
		a. dégage de l'hydrogène sulfuré	»	*a.* sulfure de fer.
		b. laisse un résidu	»	*b.* carbone.
	2° On ajoute 2 gouttes de solution de sulfocyanure de potassium à la solution faite dans les proportions indiquées	la solution n'est que faiblement colorée en rouge	acceptable	»
		la solution se colore fortement en rouge	»	sesquioxyde de fer.
	3° On fait digérer dans un ballon 5 décigrammes de fer réduit avec 10 grammes d'eau bromée pendant une demi-heure au bain-	le résidu insoluble dans l'eau bromée n'est pas plus que la moitié de la matière employée	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Ferrum reductum. (Suite.)	marie et on ajoute au résidu 2 grammes d'acide chlorhydrique	le résidu insoluble (Fe^2O^3) se dissout complètement dans Hcl	conforme	»
Ferrum sesquichloratum. *Perchlorure de fer cristallisé.*	1° On agite dans un tube 1 gr. du produit avec *a.* 2 grammes d'eau distillée *b.* 4 grammes d'alcool à 90° *c.* 4 grammes d'éther	*a.* *b.* *c.* } dissolution complète	conforme	»
	2° On dissout dans un tube 5 décigrammes de perchlorure de fer avec 25 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de ferricyanure de potassium	la solution se colore en brun	pur	»
		il se forme un précipité bleu	»	protochlorure de fer.
	3° A une solution faite comme la précédente on ajoute 1 gramme de sulfate de protoxyde de fer en solution ; on agite fortement et on laisse couler doucement le long des parois 5 gouttes d'acide sulfurique concentré	le mélange ne change pas de couleur	pur	»
		le mélange se colore en brun foncé	»	acide azotique, azotate ferrique.
Ferrum sulfuricum oxydatum ammoniatum. *Sulfate ferrique ammoniacal.*	1° On arrose dans un tube 1 gramme du produit avec 4 grammes d'eau distillée froide et on agite	dissolution complète	conforme	»
	2° On dissout dans un tube 1 gramme du produit dans 10 gr. d'eau distillée et on partage le liquide en trois portions			
	on ajoute à la première portion 2 gouttes de ferrocyanure de potassium	le liquide donne un précipité bleu foncé	réaction caractéristique	»
	à la deuxième portion on ajoute 5 gouttes de lessive de potasse	donne un précipité brun de rouille et un dégagement d'ammoniaque	réaction caractéristique de Fe^2o^3 et de AmO	»
	à la troisième portion on ajoute 2 gouttes de nitrate de baryte	précipité blanc	réaction caractéristique de So^3	»
	3° On dissout dans un tube 1 gramme du produit dans 10 gr. d'eau distillée, on ajoute 5 décigrammes de lessive de soude (en excès) et on chauffe le mélange sur la lampe à alcool. On filtre dans un autre tube, on neutralise le liquide filtré avec 1 gramme d'acide chlorhydrique (petit excès) et on ajoute enfin 2 à 3 grammes de carbonate d'ammoniaque (en excès)	il ne se forme pas de précipité	pur	»
		il se forme un précipité blanc	»	alumine.
Ferrum sulfuricum purum. *Sulfate de fer pur.*	1° On agite dans un tube 1 gr. de sulfate ferreux avec 1 $^5/_6$ gr. d'eau distillée froide	soluble	conforme	»
	2° On agite dans un tube 2 gr. de sulfate de fer avec 2 grammes d'eau distillée bouillante	soluble	conforme	»
	3° On agite dans un tube 1 gr. de sulfate de fer avec 5 grammes d'alcool à 90°	insoluble	conforme	»
	4° Les autres essais à faire sont les mêmes que pour la limaille de fer			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Ferrum sulfuricum siccum. *Sulfate de fer desséché.*	On agite dans un tube 1 gr. du produit dans 10 grammes d'eau distillée	se dissout lentement, mais sans résidu	»	»
Glandulae lupuli. *Farine de houblon.*	On saupoudre un verre d'eau de 2 grammes de farine de houblon et on remue légèrement le verre	la poudre surnage comme de l'écume à la surface de l'eau et ne se dépose qu'au bout de quelques temps	pure	»
		quelques parcelles brillantes tombent aussitôt au fond	»	sable.
Glycerinum *Glycérine.*	1° On verse une petite quantité de glycérine sur un verre de montre et on l'essaie au papier réactif *a.* bleu *b.* jaune	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	conforme	»
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,23 à 1,25 *a.* au-dessus de 1,25 *b.* au-dessous de 1,23	conforme » »	» *a.* trop concentrée. *b.* renferme trop d'eau.
	3° On mélange dans un tube 1 gramme de glycérine avec *a.* 2 grammes d'eau distillée *b.* 2 grammes d'alcool à 90° *c.* 2 grammes d'éther sulfurique alcoolisé	*a.* *b.* *c.* } soluble	»	»
	d. 2 grammes d'éther *e.* 2 grammes de chloroforme *f.* 2 gr. d'huile d'amandes	*d.* *e.* *f.* } insoluble	»	»
	4° On dissout dans un tube 1 gramme de glycérine dans 5 gr. d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 gouttes d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement trouble blanc	pure »	» chaux.
	5° On dissout dans un tube 1 gramme de glycérine dans 5 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement trouble	pure »	» substances métalliques : plomb, cuivre, bismuth, étain.
	6° On dissout dans un tube 1 gramme de glycérine dans 2 grammes d'eau distillée; on ajoute à la solution 1 gramme de lessive de potasse et on chauffe	pas de changement la solution se colore en brun	pure »	» glucose.
	7° On dissout dans un tube 1 gramme de glycérine dans 2 grammes d'eau distillée; on ajoute à la solution 1 gramme de lessive de potasse, on chauffe doucement et on ajoute 2 gouttes de sulfate de cuivre	pas de changement la solution se colore en rouge par suite de séparation de Cu^2O	pure »	» gomme, dextrine, glucose.
	8° On évapore dans une petite capsule 1 gramme de glycérine avec 2 grammes d'acide sulfurique étendu	le mélange ne change pas le mélange noircit	pure »	» sucre de canne, gomme.
	9° On mélange dans un tube 1 gramme de glycérine avec 1 gramme d'alcool à 90° 1 gramme d'acide sulfurique concentré	il ne se développe pas d'odeur il se développe une odeur d'éther butyrique	pure »	» acide butyrique.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Glycerinum (Suite.)	10° On dissout dans un tube 1 gramme de glycérine dans 5 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution d'abord 2 gouttes d'ammoniaque et ensuite 2 gouttes de nitrate d'argent	pas de changement un précipité noir	pure »	» acide formique.
Gummi arabicum. *Gomme arabique.*	On traite dans une capsule 1 gramme de gomme par 3 gr. d'eau distillée et on ajoute à la gelée 3 grammes d'alcool à 90°	il se produit un trouble	conforme	»
Gutta percha depurata. *Gutta percha.*	1° On chauffe dans un ballon 1 gramme de gutta-percha au bain-marie à la température de 65° à 70° qu'on élève successivement jusqu'à 100 degrés	se ramollit en atteignant une certaine plasticité entre 65° et 70° et devient presque liquide à 100 degrés	»	»
	2° On agite dans un tube 5 décigrammes de gutta-percha avec *a.* 2 grammes d'eau distillée	*a.* insoluble	»	»
	b. 2 grammes d'alcool à 90° *c.* 2 grammes d'éther	*b.* } en partie soluble *c.* }	»	»
	d. 2 grammes d'essence de térébenthine *e.* 2 grammes de sulfure de carbone *f.* 2 grammes de chloroforme	*d.* } *e.* } complétement soluble *f.* }	»	»
Gutti. *Gomme-gutte.*	1° On mélange dans un tube 5 décigrammes de gomme-gutte avec *a.* 3 grammes d'alcool à 90° *b.* 3 grammes d'éther	*a.* } en partie soluble *b.* }	»	»
	2° On triture dans une petite capsule 5 décigrammes de gomme-gutte avec 2 grammes d'eau distillée	donne une émulsion d'un jaune clair	»	»
	3° On triture dans une capsule 5 décigrammes de gomme-gutte avec *a.* 1 gramme de lessive de potasse ou *b.* 1 gramme de solution de lessive de potasse	*a.* } *b.* } solution d'un jaune orangé foncé	réaction caractéristique	»
	4° A une des solutions précédentes on ajoute *a.* 4 grammes d'acide chlorhydrique *b.* 4 grammes d'acide azotique	*a.* } *b.* } précipitation de la résine avec coloration d'un jaune citron	conforme	»
Hydrargyrum bichloratum corrosivum. *Bichlorure de mercure. (Sublimé corrosif.)*	1° On chauffe 1 décigramme de sublimé dans un petit tube au-dessus de la lampe à alcool	commence par fondre et se volatilise ensuite complétement en formant des vapeurs qui se condensent sur les parties froides du tube ne se volatilise qu'en partie en laissant un résidu	pur »	» substances étrangères fixes.
	2° On mélange dans un tube 5 décigrammes de sublimé avec *a.* 8 grammes d'eau distillée froide *b.* 1,5 gramme d'eau distillée bouillante *c.* 1,5 gramme d'alcool à 90° *d.* 2 grammes d'éther	*a.* } *b.* } soluble *c.* } *d.* }	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Hydrargyrum biiodatum rubrum. *Biiodure de mercure.*	1° On agite et on chauffe dans un tube * 5 décigrammes du produit avec *a.* 10 grammes d'eau distillée	*a.* ne se dissout que fort peu	conforme	»
	b. * 10 grammes d'alcool à 90°	*b.* se dissout complètement	conforme	»
		c. laisse un résidu	»	substances étrangères.
	2° On chauffe dans un petit tube 1 décigramme de deutoiodure de mercure au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise sans résidu et se dépose dans les parties froides du tube sous forme de petits cristaux jaunes et rouges	pur	»
		ne se volatilise qu'incomplètement en laissant un résidu	»	substances étrangères, cinabre, minium.
Hydrargyrum chloratum mite. *Protochlorure de mercure.* (Calomel préparé par sublimation.)	1° On agite dans un tube 2 décigrammes de calomel avec *a.* 5 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* } insoluble	»	»
	2° On chauffe dans un petit tube 2 décigrammes de calomel au-dessus de la lampe à alcool	ne fond pas, mais se volatilise complètement et se dépose sur les parties froides du tube sous forme de petits cristaux d'un blanc jaunâtre	pur	»
		ne se volatilise pas complètement et laisse un résidu	»	substances étrangères, gypse, sulfate de baryte, céruse.
	3° On mélange dans un tube 5 décigrammes de calomel avec	le mélange noircit, mais ne dégage pas de gaz ammoniaque	conforme	»
	a. 1 gramme de lessive de potasse *b.* 1 gramme de lessive de soude	le mélange dégage des vapeurs ammoniacales		chloramidure de mercure, précipité blanc des Allemands.
	4° On agite dans un tube 1 gr. de calomel avec 10 grammes *a.* d'eau distillée froide ou *b.* d'alcool à 90° on filtre et on ajoute au liquide filtré 2 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	le liquide filtré ne change pas	pur	»
		le liquide filtré donne avec HS une coloration jaune ou foncée		bichlorure de mercure.
	5° On arrose dans une capsule 5 décigrammes de bichlorure de mercure avec 2 grammes d'acide nitrique de densité 1,4	il se dissout en dégageant des vapeurs rutilantes	réaction caractéristique	
Hydrargyrum chloratum mite vapore paratum. *Calomel à la vapeur.*	1° On triture 2 grammes de calomel fortement dans un mortier de porcelaine pendant cinq minutes	la poudre devient jaunâtre	conforme à la prescription	
	2° Pour les autres essais on les fait comme pour le calomel préparé par sublimation			
Hydrargyrum depuratum. *Mercure métallique pur.*	On chauffe 1 gramme de mercure fortement dans un creuset de porcelaine au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complètement	pur	»
		laisse un résidu		métaux étrangers, bismuth, étain, zinc, plomb.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Hydrargyrum iodatum flavum. *Protiodure de mercure.*	1° On agite dans un tube 1 décigramme de protoiodure de mercure avec *a.* 5 grammes d'éther *b.* 5 grammes d'eau distillée *c.* 5 grammes d'alcool à 90°	 *a.* insoluble *b.* très-peu soluble *c.* insoluble	 » » »	 » » »
	2° On chauffe dans un petit tube sec 5 décigrammes de protoiodure au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complétement et se condense de nouveau sur les parois froides du tube en présentant un certain nombre de globules de mercure métallique laisse un résidu	pur »	» substances étrangères fixes.
	3° On agite fortement dans un tube 1 gramme de protoiodure de mercure avec 10 grammes d'alcool à 90°. Au bout de quelque temps on filtre dans un autre tube et on traite le liquide par 2 grammes d'hydrogène sulfuré	trouble léger trouble foncé important	acceptable »	» deutoiodure de mercure.
Hydrargyrum nitricum oxydulatum. *Nitrate de protoxyde de mercure.*	1° On triture * 1 gramme du produit dans une capsule avec * 10 grammes d'eau distillée	* se dissout en partie en laissant un résidu blanc	conforme	»
	2° On agite dans un tube * 1 gramme du produit avec * 10 grammes d'eau distillée préalablement acidulée avec 1,5 gr. d'acide nitrique	complétement soluble	conforme	»
	3° On arrose dans un tube 5 décigrammes du produit avec 10 grammes d'eau de chaux	précipité noir	conforme	»
	4° On dissout dans un tube 1 gramme du produit dans 10 gr. d'eau distillée additionnée de 5 décigrammes d'acide nitrique et on traite la solution par 1 gr. d'acide chlorhydrique. On filtre et on partage le liquide en deux portions *a.* à la première portion on ajoute 2 à 3 gouttes de protochlorure d'étain *b.* à la deuxième portion on ajoute 1 gramme d'hydrogène sulfuré en solution	 *a.* { pas de changement trouble *b.* { pas de changement trouble	 pur » pur »	 » oxyde mercurique. » bioxyde de mercure ou autres métaux, bismuth, cuivre.
Hydrargyrum oxydatum rubrum. *Deutoxyde de mercure.*	1° On chauffe 5 décigrammes du produit dans un tube long et étroit pendant quelque temps au-dessus d'une lampe à alcool	se volatilise complétement sans dégager de vapeurs rutilantes ne se volatilise qu'incomplétement en dégageant des vapeurs rutilantes	pur »	» acide azotique ou autres substances étrangères, telles que minium, oxyde ferrique.
	2° On traite 5 décigrammes du produit dans un tube avec *a.* 5 grammes d'acide chlorhydrique étendu *b.* 5 grammes d'acide azotique étendu	dissolution complète dissolution incomplète avec résidu	pur »	» mercure métallique. cinabre, litharge.
	3° On arrose dans un tube 1 gramme du produit avec 5 gr. de solution d'acide oxalique	pas de changement il donne un trouble blanc	pur »	» la préparation a été faite par voie humide.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Hydrargyrum oxydatum via humida paratum. *Deutoxyde de mercure préparé par voie humide.* (Précipité rouge.)	1° On chauffe fortement 5 décigrammes du produit dans un tube étroit au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise presque complètement	conforme	»
	2° On arrose 1 gramme du produit dans avec 5 grammes de solution d'acide oxalique dans un tube	il produit un trouble blanc	conforme à la prescription	»
Hydrargyrum præcipitatum album. *Chloramidure de mercure.* (Précipité blanc des Allemands.)	1° On agite dans un tube 5 décigrammes du produit avec 10 gr. d'eau distillée	insoluble	conforme	»
	2° On arrose dans un tube 5 décigrammes du produit avec 5 grammes d'acide nitrique et on chauffe sur la lampe à alcool	dissolution facile	conforme	»
	3° On arrose dans un tube 5 décigrammes du produit avec 1 gramme de lessive de soude	la poudre d'abord blanche se colore en jaune et dégage des vapeurs ammoniacales	réaction caractéristique	»
	4° On chauffe 5 décigrammes du produit dans un petit tube bien sec au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complétement sans entrer en fusion	pur	»
		fond ou ne se volatilise pas complétement	»	renferme des substances étrangères ou est mal préparé.
Hydrargyrum sulfuratum nigrum. *Sulfure noir de mercure (éthiops minéral).*	1° On mélange dans un tube 1 gramme du produit avec *a.* 5 grammes d'eau *b.* 5 grammes d'alcool à 90° *c.* 5 grammes d'acide chlorhydrique *d.* 5 grammes d'acide azotique	*a.* *b.* *c.* *d.* } insoluble	»	»
	2° On répand 1 gramme du produit sur une feuille de papier glacé foncé et on l'examine à la loupe	on n'aperçoit pas de globules de mercure métallique	conforme	»
		On voit des globules de mercure	»	à rejeter.
	3° On chauffe librement à l'air 1 gramme du produit dans une petite capsule de porcelaine au-dessus de la lampe à alcool	brûle avec une flamme bleue sans laisser de résidu	pur	»
		brûle en laissant un résidu	»	substances étrangères, plomb, bismuth, cuivre.
	4° On arrose dans un tube 1 gramme du produit avec 5 gr. d'acide chlorhydrique étendu ; on filtre dans un autre tube et on agite au liquide 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		il se produit un précipité jaune orangé	»	sulfure d'antimoine.
Hydrargyrum sulfuratum rubrum.	1° On chauffe 5 décigrammes du produit dans une capsule de porcelaine à l'air libre	brûle avec une flamme bleue et se volatilise sans résidu en dégageant des vapeurs d'acide sulfureux	conforme	»
		laisse un résidu	»	mélangé de substances étrangères (oxide ferrique, rouge de chrome, minium).

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	renfermant les impuretés suivantes
Sulfure de mercure rouge (cinabre). (Suite.)	2° On agite dans un tube 1 gramme du produit avec *a.* 5 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 60° *c.* 5 grammes d'acide chlorhydrique *d.* 5 grammes d'acide nitrique *e.* 5 grammes de lessive de potasse *f.* 5. grammes de lessive de soude	*a.* *b.* *c.* *d.* *e.* *f.* insoluble	»	»
	g. 5 grammes d'eau régale froide	*g.* soluble	»	»
	3° On agite dans un tube 1 gr. du produit avec 5 grammes d'acide nitrique et on chauffe doucement sur la lampe à alcool, on étend ensuite le mélange de 10 grammes d'eau, on filtre dans un autre tube et on ajoute au liquide filtré 2 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	le liquide filtré ne change pas de couleur	pur	»
		il se produit une coloration ou un précipité foncé	»	minium ou chromates.
	4° On agite fortement dans un tube 1 gramme du produit avec 5 grammes d'eau distillée additionnée de 1 gramme de lessive de potasse ou de soude; on chauffe sur la lampe à alcool, on ajoute 5 grammes d'eau distillée et on filtre. On ajoute ensuite	le liquide filtré est incolore	pur	»
		le liquide filtré est d'un jaune clair	»	chromate de plomb.
	à la première moitié du liquide 1 gramme d'acide chlorhydrique	pas de changement	pur	»
		précipité jaune ou rouge orangé	»	sulfure d'arsenic ou d'antimoine.
	et à la deuxième moitié 1 gr. d'acétate de plomb	précipité blanc	pur	»
		précipité noir	»	sulfure d'arsenic (réalgar).
Iodoformium. *Iodoforme.*	1° On chauffe dans un tube 5 décigrammes d'iodoforme à une température de 115 à 120°	fusible	»	»
	2° On arrose dans un tube 5 décigrammes d'iodoforme avec 5 gr. d'eau et on fait bouillir au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complétement avec l'eau	»	»
	3° On agite dans un tube * 5 décigrammes d'iodoforme avec *a.* 10 grammes d'eau distillée	*a.* insoluble	»	»
	b. * 40 grammes d'alcool à 90° froid *c.* * 6 grammes d'alcool à 90° bouillant *d.* * 10 grammes d'éther	*b.* *c.* *d.* soluble	»	»
Iodum. *Iode.*	1° On agite dans un tube 1 décigramme d'iode avec *a.* 5 grammes d'eau distillée	*a.* peu soluble.	»	»
	b. 1 gramme d'alcool à 90° *c.* 2 grammes d'éther *d.* 2 grammes de chloroforme *e.* 2 grammes de sulfure de carbone	*b.* *c.* *d.* *e.* très-soluble	»	
	2° On chauffe 5 décigrammes d'amidon avec 10 grammes d'eau distillée pendant quelques minutes et on ajoute à la gelée formée 1 centigramme d'iode	l'empois d'amidon se colore en violet	réaction caractéristique	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Kali aceticum. *Acétate de potasse. (Terre foliée de tartre.)*	1° On mélange dans un tube 1 gramme du produit avec 1 gr. d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier réactif	soluble	»	»
		le papier bleu ne rougit que peu	acceptable	»
		le papier jaune ne brunit que peu	id.	»
	a. bleu	le papier bleu rougit fortement	»	trop d'acide, acétique libre.
	b. jaune	le papier jaune brunit fortement	»	trop d'alcali libre.
	2° On mélange 5 décigrammes de la substance avec 2 grammes d'alcool à 90° dans un tube	soluble		
	3° On dissout 1 gramme de la substance dans 5 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement	pur	»
		trouble foncé ou précipité noir	»	substances métalliques, telles que plomb.
	4° A une solution aqueuse de la substance faite dans les proportions indiquées on ajoute			
	a. 2 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement	pur	»
		précipité foncé presque noir	»	fer.
	b. 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		précipité blanc dense	»	sulfates.
	c. 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	trouble léger	acceptable	»
		précipité blanc abondant	»	trop grande proportion de chlorures (KCl).
Kali bicarbonicum. *Bicarbonate de potasse.*	1° On mêle dans un tube 1 gr. de bicarbonate de potasse avec			
	a. 4 grammes d'eau distillée et on chauffe	*a.* se dissout lentement	»	»
	b. 4 grammes d'alcool à 90°	*b.* se dissout à peine	»	»
	2° Pour les autres essais nécessaires pour constater la pureté du bicarbonate de potasse, voyez article carbonate de potasse pur			
Kali carbonicum crudum. *Carbonate de potasse du commerce (potasse).*	1° On mêle dans un tube 4 gr. du produit avec 4 grammes d'eau distillée	en grande partie soluble	»	»
	2° On mêle dans un tube 1 gr. de carbonate de potasse avec 5 grammes d'acide chlorhydrique (en excès) et on ajoute à la solution filtrée 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		trouble ou précipité foncé	»	substances métalliques.
	3° 5 centigrammes de la substance fixés dans le petit anneau d'un fil de platine sont chauffés dans la flamme d'une lampe à alcool	la flamme se colore en violet	conforme	»
		la flamme se colore en jaune	»	renferme de la soude.
	4° On arrose dans un ballon *10 grammes de la substance avec *20 grammes d'eau distillée et on effectue la dissolution autant que possible en agitant et en chauffant. On verse ensuite le tout dans une solution de *5,9 grammes d'acide oxalique dans *50 grammes d'eau bouillante. Enfin quand l'effervescence est terminée, on essaie le mélange avec le papier réactif			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Kali carbonicum crudum. (Suite.)	*a.* jaune	le papier jaune brunit	la substance renferme la quantité prescrite de Co^2Ko	»
	b. bleu	le papier bleu rougit	»	la substance ne renferme pas la quantité prescrite de Co^2Ko.
	5° On chauffe dans une capsule de porcelaine * 10 grammes de la substance presque jusqu'au rouge et on pèse après refroidissement	la perte de poids est de *a.* 2,2 grammes *b.* elle dépasse 2,2 gr.	conforme »	» renferme trop d'eau.
Kali carbonicum depuratum. *Carbonate de potasse purifié.*	1° On mélange dans un tube 1 gramme de la substance avec 1,5 gramme d'eau distillée	se dissout presque complètement	»	»
	2° On mélange la solution précédente avec 3 grammes d'acide chlorhydrique (en excès) et on ajoute enfin 2 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement trouble foncé	pur »	» substances métalliques étrangères.
	3° On ajoute à une solution aqueuse faite dans les proportions indiquées, d'abord 3 gr. d'acide chlorhydrique et ensuite 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	trouble léger précipité blanc fort	acceptable »	» sulfates.
	4° On chauffe dans un creuset de porcelaine taré * 10 grammes de la substance presque jusqu'au rouge et on pèse encore chaude	la perte de poids ne dépasse pas *a.* 2,2 grammes *b.* elle dépasse 2,2 gr.	acceptable »	» renferme trop d'eau.
	5° On pèse * 10 grammes de la substance préalablement calcinée et on les dissout dans un vase à précipité dans * 20 grammes d'eau distillée. On verse ensuite le tout peu à peu dans une solution de * $8^{gr},3$ d'acide oxalique dans * 60 grammes d'eau distillée. Quand l'effervescence est terminée on chauffe le mélange encore pendant 2 à 3 minutes et on l'essaie avec le papier réactif *a.* jaune *b.* bleu	le papier jaune brunit le papier bleu rougit	conforme »	» à rejeter comme ne renfermant pas assez de Co^2Ko.
Kali carbonicum purum. *Carbonate de potasse pur.*	1° On agite dans un tube 1 gr. de la substance avec 1 gr. d'eau distillée	se dissout complètement en donnant une solution limpide	»	»
	2° On étend de 10 gr. d'eau une solution aqueuse de la substance faite dans les proportions indiquées, on ajoute 4 gr. d'acide nitrique (en excès) et on divise le tout en 3 portions			
	a. à la première portion on ajoute 2 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	*a.* { pas de changement trouble ou coloration foncée	pur »	» métaux.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate de baryte	*b.* { pas de changement précipité blanc	pur »	» sulfates.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Kali carbonicum purum. (Suite.)	*c.* à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	*c.* trouble léger	acceptable	»
		c. précipité blanc	»	renferme trop de chlorures.
Kali causticum fusum. *Potasse caustique fondue.*	1° On dissout dans un tube 2 grammes de la substance dans 4 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 24 grammes d'alcool à 90°	il se produit un précipité très-faible ou un dépôt aqueux	acceptable	»
		il se produit un précipité considérable	»	mélange de sels étrangers.
	2° On dissout dans un tube 1 gramme de potasse caustique dans deux grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 5 grammes d'acide nitrique	effervescence faible	acceptable	»
		forte effervescence	»	renferme trop de carbonate.
	3° On ajoute à une solution aqueuse de la potasse, faite comme précédemment, d'abord 2 grammes d'acide sulfurique (en excès) et ensuite 1 à 2 gouttes de solution d'indigo et on chauffe doucement sur la lampe à alcool	la solution ne change pas de couleur	pure	»
		la solution se décolore	»	acide nitrique.
	4° Les autres essais, servant à constater la pureté de la potasse, se feront comme pour *liquor kali caustici* (voyez cet article)			
Kali chloricum. *Chlorate de potasse.*	1° On agite dans un tube * 1 gramme de chlorate de potasse dans * 17 grammes d'eau froide	soluble		
	2° On arrose dans un tube * 1 gramme de chlorate de potasse dans * 3 grammes d'eau bouillante	soluble		
	3° On ajoute à une solution aqueuse, faite comme en 1°, 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	trouble léger	acceptable	»
		précipité blanc	»	renferme trop de chlorures.
Kali hypermanganicum crystallisatum. *Permanganate de potasse cristallisé.*	1° On arrose dans un tube * 1 gramme de permanganate de potasse avec *a.* * 16 grammes d'eau distillée froide et on agite *b.* * 2 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* *b.* dissolution		
Kali nitricum. *Nitrate de potasse.*	1° On arrose dans un tube * 2 grammes de nitrate de potasse avec			
	a. * 6 grammes d'eau distillée froide et on agite	*a.* soluble	conforme	
	b. * 1 gramme d'eau distillée bouillante	*b.* id.	id.	
	2° On étend la solution, faite comme en 1°, de 10 parties d'eau et on partage le mélange en deux portions. On ajoute ensuite			
	a. à la première moitié 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum en solution	*a.* trouble faible	acceptable	»
		a. précipité blanc	»	sulfates.
	b. à la deuxième moitié 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	*b.* trouble léger	acceptable	»
		b. précipité léger	»	chlorures.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	 renfermant les impuretés suivantes
Kali sulfuricum. *Sulfate de potasse.*	1° On arrose dans un tube * 1 gramme de sulfate de potasse avec			
	a. * 9 grammes d'eau distillée froide et on agite	*a.* soluble	»	»
	b. * 4 grammes d'eau distillée bouillante	*b.* id.	»	»
	2° On essaie une des solutions aqueuses précédentes avec le papier réactif bleu et jaune	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	réaction caractéristique	»
	3° On ajoute à la première moitié de la solution aqueuse, faite comme en 1°, 2 grammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement précipité foncé	pur »	» métaux : fer, cuivre, plomb.
	à la deuxième solution on ajoute 4 à 5 gouttes de carbonate de potasse en solution	pas de changement trouble blanc	pur »	» magnésie, chaux.
Kali tartaricum. *Tartrate neutre de potasse.*	1° On arrose dans un tube * 4 grammes de tartrate de potasse avec			
	a. * 3 grammes d'eau distillée froide et on agite	*a.* soluble	»	»
	b. 2 grammes d'eau distillée bouillante	*b.* id.	»	»
	2° On essaie l'une des solutions précédentes avec le papier réactif bleu et jaune	le papier bleu ne change pas le papier jaune ne change pas ou ne brunit que fort peu le papier jaune brunit fortement	conforme acceptable »	» » à rejeter comme ayant une réaction alcaline trop forte.
	3° On étend une des solutions aqueuses précédentes de 5 gr. d'eau distillée et on ajoute au mélange 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement précipité foncé	pur »	» métaux, fer, cuivre, plomb.
	4° A une solution aqueuse, faite comme la précédente, on ajoute 5 gouttes d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement précipité blanc	pur »	» chaux.
	5° On dissout dans un tube 2 grammes de tartrate de potasse dans 10 grammes d'eau distillée; on ajoute à la solution 4 gr. d'acide nitrique (en excès), on laisse déposer le précipité formé, on décante le liquide clair et on le partage en 3 portions			
	a. à la première portion on ajoute 3 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	*a.* { pas de changement coloration foncée	pur »	» métaux : cuivre, plomb.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	*b.* { pas de changement précipité blanc	pur »	» sulfates (So^2Ko).
	c. à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	*c.* { trouble léger précipité blanc	acceptable »	» renferme trop de chlorure de potassium.
Kalium bromatum. *Bromure de potassium.*	1° On ajoute dans un tube 1 gr. de bromure de potassium avec			
	a. 2 grammes d'eau distillée	*a.* se dissout facilement	»	»
	b. 200 grammes d'alcool à 90°	*b.* se dissout difficilement	»	»
	2° On arrose dans un tube 1 gr. de bromure de potassium avec 2 grammes d'acide sulfurique étendu	pas de changement il se colore aussitôt en jaune	pur »	» bromate.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Kalium bromatum. (Suite.)	3° On arrose dans un tube 2 grammes de bromure de potassium avec 4 grammes d'eau distillée, on ajoute à la solution d'abord peu à peu 5 gouttes d'acide nitrique fumant, ensuite 4 grammes de chloroforme et on agite fortement	pas de changement	pur	»
		le chloroforme prend une coloration rouge violette	»	iodure de potassium.
	4° Dans une cornue munie de son récipient on soumet à la distillation un mélange de 2 gr. de bromure de potassium, 3 gr. de bichromate de potasse et 6 gr. d'acide sulfurique. On verse le liquide qui a passé à la distillation dans un tube et on le traite par 2 grammes d'ammoniaque (en excès)	le liquide distillé est coloré en rouge	»	»
		le liquide est décoloré par l'ammoniaque	pur	»
		le liquide rouge est coloré en jaune par l'ammoniaque	»	chlore.
Kalium ferrocyanatum. *Ferrocyanure de potassium.*	1° On agite dans un tube * 1 gr. de la substance avec *a.* * 4 grammes d'eau distillée froide *b.* * 2 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* } *b.* } soluble	»	»
	c. * 4 grammes d'alcool à 90°	*c.* insoluble	»	»
	2° On arrose dans un tube 1 gramme de la substance avec 5 grammes d'acide sulfurique étendu	pas d'effervescence	pur	»
		forte effervescence	»	carbonate de potasse.
	3° On chauffe *avec précaution* le mélange précédent sur la lampe à alcool	il se développe une odeur nette d'acide cyanhydrique	conforme	»
	4° On dissout dans un tube 5 décigrammes de la substance dans 20 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	sulfate de potasse.
Kalium iodatum. *Iodure de potassium.*	1° On agite dans un tube * 2 gr. d'iodure de potassium avec *a.* * 1 1/2 gr. d'eau distillée *b.* * 12 grammes d'alcool à 90°	*a.* } *b.* } soluble	»	»
	2° On essaie la solution aqueuse d'iodure de potassium avec le papier réactif bleu et jaune	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	pur	»
		le papier jaune brunit légèrement	acceptable	»
	3° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'iodure de potassium dans 2 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 3 grammes d'eau de chaux	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	carbonate de potasse.
	4° On dissout dans un tube 5 décigrammes de la substance dans 2 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	sulfate de potasse.
	5° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'iodure de potassium dans 2 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 1 gr. d'acide sulfurique étendu	pas de changement	pur	»
		il se produit aussitôt une coloration variant du jaune au brun	»	iodate de potasse.
	6° On dissout dans un tube 5 décigrammes d'iodure de potassium dans 10 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solu-	trouble léger, mais pas de précipité	acceptable	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Kalium iodatum. (Suite.)	tion 10 grammes de solution de nitrate d'argent. On traite le précipité ainsi obtenu avec 1 gr. d'ammoniaque ; on agite fortement, on filtre et on traite le liquide filtré par 2 grammes d'acide nitrique (en excès)	précipité blanc	»	chlorure ou bromure de potassium.
Kalium sulfuratum. *Polysulfure de potassium (foie de soufre)* (pour l'usage interne).	On agite dans un tube * 1 gr. du produit avec *a.* * 2 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* } dissolution complète	conforme	»
		ne se dissout qu'incomplétement en laissant un résidu	»	substances étrangères, telles que soufre, silice, alumine, sulfate de potasse.
Kalium sulfuratum ad balneum. *Polysulfure de potassium pour bains.*	On agite dans un tube 1 gr. du produit avec 2 grammes d'eau distillée	se dissout en ne laissant qu'un petit résidu	»	»
Kreosotum. *Créosote.*	1° On chauffe à l'ébullition 25 grammes de la substance dans un petit matras et on plonge un thermomètre dans le liquide bouillant	le thermomètre marque au moins 200°	conforme	»
		le thermomètre marque moins de 200°	»	huiles empyreumatiques peu denses.
	2° On agite dans un tube * 5 décigrammes de la substance avec *a.* * 40 grammes d'eau distillée froide *b.* * 12 grammes d'eau distillée bouillante *c.* 2 grammes d'alcool à 90° *d.* 2 grammes d'éther *e.* 2 grammes d'huile d'amandes douces *f.* 2 grammes de lessive de potasse	*a.* *b.* *c.* *d.* *e.* *f.* } dissolution complète	»	»
	3° On agite dans un tube 1 gr. de créosote avec 1 gramme d'ammoniaque et on chauffe sur la lampe à alcool	la créosote ne se mélange pas	pure	»
		la créosote se mélange	»	acide phénique.
	4° On mélange dans un tube 2 décigrammes de créosote avec 20 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 gouttes de perchlorure de fer en solution	il se produit une coloration d'un brun foncé	pure	»
		il se produit une coloration bleue	»	acide phénique (la préparation a été faite non avec du goudron de bois, mais avec du goudron de houille).
Liquor ammonii acetici.	1° On chauffe 10 gouttes de la préparation sur une lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	*a.* se volatilise complétement	pur	»
		b. laisse un résidu	»	substances fixes étrangères.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,028 à 1,032	conforme	»
		a. au-dessous de 1,028	»	*a.* trop faible.
		b. au-dessus de 1,032	»	*b.* trop fort.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Acétate d'ammoniaque liquide (esprit de Minderer). (Suite.)	3° On essaie la préparation avec le papier réactif bleu et jaune	les deux espèces de papier ne changent pas de couleur peu ou fort	selon la prescription	»
		changent sensiblement de couleur	»	acide ou alcali libre.
	4° On agite dans un tube 2 gr. du liquide avec 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		coloration ou précipité foncé	»	substances métalliques.
	5° On mélange dans un tube 2 grammes du liquide avec 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum en solution	pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	acide sulfurique.
Liquor ammonii carbonici. *Solution de carbonate d'ammoniaque.*	1° On chauffe 10 gouttes du liquide sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complétement	pur	»
		laisse un résidu	»	substances fixes étrangères.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,070-1,074	conforme	»
		a. au-dessous de 1,070	»	*a.* trop faible.
		b. au-dessus de 1,074	»	*b.* trop fort.
Liquor ammonii carbonici pyro-oleosi. *Carbonate d'ammoniaque empyreumatique liquide.*	1° On chauffe 10 gouttes du liquide sur une lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complétement	conforme	»
		laisse un résidu	»	substances fixes étrangères.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,070 à 1,074	conforme	»
		a. au-dessous de 1,070	»	*a.* trop faible.
		b. au-dessus de 1,074	»	*b.* trop fort.
Liquor ammonii caustici. *Ammoniaque liquide.*	1° On chauffe 10 gouttes de la substance sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	volatilisation complète	conforme	»
		laisse un résidu	»	substances fixes étrangères.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	0,960	acceptable	»
		a. au-dessus de 0,960	»	*a.* trop faible.
		b. au-dessous de 0,960	»	*b.* trop forte.
	3° On mélange dans un tube 5 grammes de la substance avec 5 grammes d'eau de chaux	donne seulement un léger trouble	pur	»
		trouble blanc important	»	carbonate d'ammoniaque.
	4° On sature dans un tube 2 gr. d'ammoniaque avec 4 grammes d'acide nitrique, on étend de 20 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	trouble tout à fait léger	acceptable	»
		précipité blanc	»	chlore.
	5° On mélange dans un tube 5 grammes d'ammoniaque avec 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque et on agite fortement	pas de changement	pure	»
		trouble foncé	»	métaux.
	6° On mélange dans un tube 5 grammes d'ammoniaque avec 5 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement	pure	»
		troublé foncé	»	métaux.
	7° On mélange dans un tube 2 grammes d'ammoniaque avec 20 grammes d'eau distillée, on ajoute 5 gouttes d'oxalate d'ammoniaque et on agite	pas de changement	pure	»
		précipité blanc	»	chaux.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Liquor ammonii caustici spirituosus. *Liqueur ammoniacale de Dzondii.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	0,808 à 0,810 *a.* au-dessous de 0,808 *b.* au-dessus de 0,810	conforme » »	» *a.* trop fort. *b.* trop faible.
	2° On mélange dans une éprouvette 20 grammes de la préparation avec une solution de 7 grammes d'acide oxalique cristallisé dans 40 grammes d'eau distillée, on agite bien le mélange et on l'essaie avec le papier réactif jaune et bleu	le papier jaune brunit le papier bleu rougit	conforme »	» à refuser comme ne renfermant pas assez d'ammoniaque.
	3° On mélange dans un tube 5 grammes du produit avec 5 gr. d'eau distillée, on ajoute au mélange 5 grammes d'eau de chaux et on agite fortement	trouble très-léger trouble blanc prononcé	acceptable »	» carbonate d'ammoniaque.
	4° On sature dans un tube 2 gramme de la préparation avec 4 grammes d'acide nitrique, on étend de 4 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	trouble tout à fait léger précipité blanc	acceptable »	» chlore.
	5° On étend dans un tube 5 gr. de la préparation avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement trouble foncé	pur »	» métaux.
	6° On mélange dans un tube 5 grammes de la préparation avec 5 grammes d'hydrogène sulfuré en solution et on agite fortement	pas de changement trouble foncé	pur »	» métaux.
	7° On étend dans un tube 5 gr. de la préparation avec 5 grammes d'eau distillée, on ajoute au mélange 5 gouttes de solution d'oxalate d'ammoniaque et on agite	pas de changement précipité blanc	pur »	» chaux.
Liquor ammonii succinici. *Succinate d'ammoniaque liquide (esprit de corne de cerf succiné).*	1° On essaie la préparation avec le papier réactif bleu et jaune	les deux espèces de papier ne changent pas de couleur	selon la prescription	»
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,050 à 1,054 *a.* au-dessous de 1,050 *b.* au-dessus de 1,054	conforme » »	» *a.* renferme trop d'eau. *b.* renferme trop de sel.
	3° On agite fortement dans un tube 2 grammes de la préparation avec 6 grammes d'alcool à 90°	pas de changement trouble	pur »	» sels étrangers.
	4° On évapore dans une petite capsule 5 grammes de la préparation et on calcine fortement le résidu	pas de résidu résidu	pur »	» substances étrangères.
Liquor ferri acetici. *Acétate de sesquioxide de fer (vinaigre martial).*	1° On fait bouillir 2 grammes de la préparation dans un tube au-dessus de la lampe à alcool	le liquide se trouble	conforme	»
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,134 à 1,138 au-dessous de 1,134	conforme »	» renferme trop peu d'acétate ferrique.
	3° On étend dans un tube 5 gr. de la préparation avec 10 gr. d'eau distillée, on chauffe légère-			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Liquor ferri acetici. (Suite.)	ment et on ajoute 5 grammes d'ammoniaque (en excès). On filtre et on partage le liquide filtré en deux portions			
	a. On traite la première portion du liquide par 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement coloration foncée	pur »	» métaux étrangers, cuivre.
	b. On évapore la deuxième moitié à siccité dans une capsule de porcelaine et on calcine fortement le résidu au-dessus de la lampe à alcool	le résidu se volatilise complètement le résidu ne disparaît qu'en partie	pur »	» sels étrangers, chaux.
	4° On mélange dans un ballon 10 grammes de la préparation avec 50 grammes d'eau distillée, on ajoute 10 grammes d'ammoniaque (en excès) et on chauffe. On recueille le précipité obtenu sur un filtre, on le lave, on le dessèche, on le calcine dans une capsule de platine tarée et on le pèse	le résidu pèse 1,1 gr. le résidu pèse moins de 1,1 gr.	conforme »	» renferme trop peu de fer.
Liquor ferri chlorati. *Solution de protochlorure de fer.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,226 à 1,230 *a.* au-dessous de 1,226 *b.* au-dessus de 1,230	conforme » »	» *a.* renferme trop peu de sel. *b.* renferme trop de sel.
	2° On mélange dans un tube 2 grammes du produit avec 4 gr. d'alcool à 90°	pas de trouble trouble	pur »	» sels étrangers, So^3FeO.
	3° On agite dans un tube 2 gr. de la préparation avec 2 grammes d'hydrogène sulfuré	trouble blanc léger trouble ou précipité foncé	acceptable »	» métaux étrangers, cuivre, plomb.
	4° On mélange dans un tube 5 gr. de la préparation avec 2 gr. de lessive de soude (en excès); on filtre dans un tube et on ajoute au liquide filtré 4 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement précipité blanc	pur »	» zinc.
Liquor ferri sesquichlorati. *Perchlorure de fer liquide.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	Pharmacopée allemande — française 1,480 à 1,484 — 1,26 *a.* au-dessous de 1,480 — 1,26 *b.* au-dessus de 1,484 — 1,26	conforme » »	» *a.* trop d'eau. *b.* trop de sel.
	2° On mélange dans un tube 4 centimètres cubes du produit avec 16 centimètres cubes d'alcool à 90°	ne se trouble pas il se produit aussitôt un trouble ou au bout de quelques heures	pur »	» oxyde ferrique non combiné.
	3° On mélange dans un tube 1 gramme du produit avec 10 gr. d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum en solution	pas de trouble trouble blanc	pur »	» acide sulfurique.
	4° On étend 3 grammes de la préparation avec 40 grammes d'eau distillée, on traite le mélange avec 5 grammes d'ammoniaque et on chauffe. On filtre au bout de quelque temps et on partage le liquide filtré en 4 portions			
	a. à la première portion on ajoute d'abord 5 décigrammes d'acide sulfurique (léger excès)	le liquide ne change pas de couleur le liquide se décolore	pur »	» oxydes d'azote.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Liquor ferri sesqui-chlorati. (Suite.)	puis 2 gouttes de permanganate de potasse en solution			
	b. à la deuxième portion du liquide filtré on ajoute 5 décigrammes d'acide sulfurique et 2 gouttes de solution d'indigo	la couleur du liquide ne change pas	pur	»
		le liquide se décolore	»	acide nitrique.
	c. on mélange la troisième portion du liquide avec 5 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement	pur	»
		trouble ou précipité	»	métaux étrangers, zinc, cuivre.
	d. on évapore la quatrième portion du liquide dans une capsule de porcelaine et on calcine	pas de résidu	pur	»
		un résidu	»	substances étrangères.
	Remarque. — Dans cet essai il ne faut employer que les 3/5 des quantités indiquées pour le produit de la pharmacopée française, qui ne renferme que 26 0/0 au lieu de 43 0/0 de perchlorure de fer anhydre			
Liquor ferri sulfurici oxydati. *Sulfate de sesqui-oxide de fer liquide.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,317 à 1,319 (le produit des hôpitaux militaires a une densité = 1,453)	conforme	»
		a. au-dessous de 1,317	»	*a.* trop peu de sulfate ferrique.
		b. au-dessus de 1,319	»	*b.* trop de sulfate ferrique.
	2° On mélange 5 grammes du produit avec 20 grammes d'eau distillée dans un tube, on ajoute au mélange 5 grammes d'ammoniaque (en excès), on chauffe et on filtre			
	a. on évapore 5 grammes du liquide filtré dans une petite capsule et on chauffe au rouge	*a.* { volatilisation complète	pur	»
		résidu	»	substances étrangères.
	b. on mélange 5 autres grammes du liquide filtré avec 3 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	*b.* { pas de changement	pur	»
		trouble ou précipité	»	métaux étrangers.
	3° On mélange dans un tube 5 grammes du produit avec 10 gr. d'eau distillée et on ajoute au mélange 2 gouttes de permanganate de potasse	le liquide rouge ne se décolore pas	conforme	»
		le liquide rouge se décolore	»	oxyde ferreux.
Liquor kali acetici. *Acétate de potasse liquide.*	1° On essaie le liquide avec le papier réactif bleu et jaune	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	réaction neutre conforme	»
		le papier bleu rougit	»	acide libre.
		le papier jaune brunit	»	alcali libre.
	2° Détermination du poids spécifique d'aprés la méthode *a*	1,176 à 1,180 (le produit des hôpitaux de Paris a une densité = 1,196; celui des hôpitaux militaires = 1,116)	conforme	»
		a. au-dessus de 1,180	»	*a.* trop d'acétate de potasse.
		b. au-dessous de 1,176	»	*b.* trop peu d'acétate.
	3° Les autres essais servant à constater la pureté de ce médicament se feront exactement comme pour l'acétate de potasse solide			
Liquor kali arsenicosi.	On mélange dans une éprouvette 40 grammes de la préparation avec 5 gouttes d'acide chlorhydrique, on ajoute 15 à 20 gr. d'hydrogène sulfuré et on agite fortement. On recueille le préci-	le précipité pèse 55 centigrammes (la préparation employée en France ne renferme que 1 0/0 d'acide arsénieux au lieu de 1/90. Le précipité devra donc peser 0,495 au lieu de 0,550)	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Liqueur arsénicale de Fowler. (Suite.)	pité jaune sur un double filtre, on le lave soigneusement, on le dessèche au bain-marie et on le pèse	le précipité pèse moins de 55 centigrammes	»	renferme trop peu d'arsénite.
Liquor kali carbonici. *Solution de carbonate de potasse.* (3 parties du liquide renferment 1 partie de Co^2Ko sec.)	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,330 à 1.334 *a.* au-dessous de 1,330 *b.* au-dessus de 1,334	conforme » »	» *a.* trop peu de Co^2Ko. *b.* trop de Co^2Ko.
	2° Les autres essais nécessaires pour constater la pureté du médicament pourront se faire exactement comme pour le carbonate de potasse sec			
Liquor kali caustici. *Potasse caustique liquide, lessive caustique.* (Contenant 1/3 de Ko,Ho.)	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,330 à 1,334 *a.* au-dessous de 1,330 *b.* au-dessus de 1,334	conforme » »	» *a.* trop peu de Ko,Ho. *b.* trop de Ko,Ho.
	2° On arrose dans un tube 1 gramme du produit avec 2 gr. d'acide nitrique	légère effervescence forte effervescence	acceptable »	» renferme trop de carbonate de potasse.
	3° On mélange dans un tube 2 grammes du produit avec 6 gr. d'acide nitrique étendu et on partage le mélange en deux portions égales			
	a. à la première portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	trouble léger précipité blanc caillebotté	acceptable »	» chlorure de potassium.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum en solution	trouble tout à fait insignifiant précipité blanc	acceptable »	» sulfate de potasse.
Liquor natri caustici. *Soude caustique liquide, lessive des savonniers.* (30 0/0 de NaO,Ho).	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,330 à 1,334 *a.* au-dessous de 1,330 *b.* au-dessus de 1,334	conforme » »	» *a.* renferme trop peu de NaO,Ho. *b.* renferme trop de NaO,Ho.
	2° Les autres essais pour constater sa pureté se feront comme pour la lessive de potasse			
Liquor natri chlorati. *Chlorure de soude, liqueur de Labarraque.* (1 litre renferme au moins 5 gr. de chlore actif.)	On mélange dans une éprouvette 50 grammes de la préparation avec 2 grammes de sulfate de protoxyde de fer pur dissous dans 6 grammes d'eau, on agite fortement et on ajoute 5 gouttes de solution de ferricyanure de potassium et 5 décigrammes d'acide chlorhydrique	le liquide se colore en brun le liquide donne un précipité bleu	réaction caratéristique »	» renferme une trop faible quantité de chlore.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Liquor plumbi subacetici. *Acétate de plomb liquide.*	1° On essaie le produit avec le papier réactif jaune et bleu	le papier jaune brunit le papier bleu rougit	conforme »	» acide libre.
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,235 à 1,240 (la préparation employée en France doit avoir une densité = 1,320)	conforme	»
		a. au-dessous de 1,235	»	*a.* renferme trop d'eau.
		b. au-dessus de 1.240	»	*b.* renferme trop de sel.
Liquor stibii chlorati. *Chlorure ou beurre d'antimoine liquide.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1,34 à 1,36	conforme	»
		a. au-dessous de 1,34	»	*a.* trop peu de $SbCl^3$.
		b. au-dessus de 1,36	»	*b.* trop de $SbCl^3$.
	2° On chauffe 8 à 10 gouttes de la préparation dans une capsule au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complètement	pur	»
		laisse un résidu	»	substances fixes étrangères.
	3° On mélange 5 grammes du produit avec 25 grammes d'eau distillée dans une capsule de porcelaine de manière à avoir une bouillie; on filtre, on ajoute au liquide filtré 5 décigrammes d'acide tartrique et on divise le liquide en deux portions égales			
	a. à la première moitié on ajoute 10 gouttes de sulfate de soude	*a.* { pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	plomb.
	b. à la deuxième moitié on ajoute 1 gramme d'ammoniaque (en excès)	*b.* { pas de changement	pur	»
		le liquide se colore en bleu	»	cuivre.
Lithargyrum. *Oxyde de plomb, litharge.*	1° On arrose dans un tube 1 gramme de litharge avec 5 gr. d'acide nitrique étendu	se dissout presque complètement en donnant lieu à une effervescence à peine perceptible	acceptable	»
		forte effervescence avec résidu considérable		acide carbonique, substances étrangères, acide silicique, bioxyde de plomb, peroxyde de fer.
	2° Si la solution précédente a été trouvée conforme on y ajoute 1 gramme d'acide sulfurique (en excès), on filtre et on traite le liquide filtré par 4 à 5 grammes d'ammoniaque (en excès)	le liquide filtré ne change pas de couleur et ne donne qu'un résidu insignifiant	acceptable	»
		le liquide se colore en bleu	»	cuivre.
		il se forme un précipité brun couleur de rouille	»	peroxyde de fer.
	3° On fait digérer pendant quelques minutes au bain-marie un mélange de 1 gramme de litharge avec 8 grammes d'acide acétique étendu	résidu très-faible de plomb métallique	acceptable	»
		résidu important	»	renferme une trop grande quantité de plomb métallique.
Lithium carbonicum. *Carbonate de lithine.*	1° On agite dans un tube 5 décigrammes de carbonate de lithine avec 5 grammes d'eau distillée	se dissout seulement en partie	conforme	»
		soluble complètement	»	sels étrangers.
	2° On mélange 5 décigrammes de carbonate de lithine avec 50 grammes d'eau distillée	dissolution complète	»	»
	3° On mélange 5 décigrammes de carbonate de lithine avec 50 grammes d'alcool à 90°	dissolution difficile	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Lithium carbonicum. (Suite.)	4° On fait une solution de 5 décigrammes de carbonate de lithine dans 50 grammes d'eau et on l'essaie avec le papier réactif bleu et jaune	le papier jaune brunit	conforme	»
		le papier bleu rougit	»	la substance essayée ne consiste pas en carbonate de lithine.
	5° On mélange dans une petite capsule de porcelaine 1 gramme de carbonate de lithine avec 10 grammes d'acide chlorhydrique. On évapore à siccité et après refroidissement on traite le résidu avec un mélange de 5 grammes d'alcool à 90° et de 5 grammes d'éther	se dissout complétement sans résidu	pur	»
		une partie du résidu ne se dissout pas	»	chlorure de potassium ou de sodium.
	6° On dissout 5 décigrammes de carbonate de lithine dans 50 grammes d'eau distillée et on partage la solution en deux portions égales			
	a. à la première portion de cette solution on ajoute 2 à 3 gr. d'oxalate d'ammoniaque	*a.* pas de changement	pur	»
		a. précipité blanc	»	chaux.
	b. à la deuxième moitié on ajoute 5 à 8 gouttes de carbonate de soude	*b.* pas de changement	pur	»
		b. trouble blanc	»	chaux, magnésie.
	7° On chauffe dans une capsule de porcelaine 1 gramme de carbonate de lithine presque jusqu'au rouge	la poudre blanche fond et donne en se refroidissant une masse cristalline	conforme	»
Lycopodium. *Lycopode.*	1° On agite dans un tube 1 gr. de lycopode avec 5 grammes d'eau distillée	se mélange très-difficilement	pur	»
		se mélange facilement	»	mélange de fécule.
	2° On triture dans une capsule 1 gramme de lycopode avec 5 gr. d'eau distillée et on ajoute 2 gouttes d'eau iodée	pas de changement dans la coloration	pur	»
		le mélange se colore en bleu	»	fécule, farine de pois.
	3° On saupoudre de 5 grammes de lycopode l'eau contenue dans un vase à précipité	la poudre nage sur l'eau	pur	»
		des parties plus lourdes tombent au fond	»	sable, mica.
Magnesia carbonica. *Carbonate de magnésie (magnésie blanche).*	1° On arrose dans un tube 1 gramme de carbonate de magnésie avec 10 grammes d'acide nitrique étendu et on partage la solution dans quatre tubes			
	a. à la première portion on ajoute 5 à 6 gouttes de carbonate d'ammoniaque	*a.* pas de changement	pur	»
		a. précipité blanc	»	chaux.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	*b.* trouble léger	acceptable	»
		b. précipité blanc	»	acide sulfurique
	c, à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	*c.* trouble léger	acceptable	»
		c. précipité blanc	»	chlore.
	d. à la quatrième portion on ajoute 2 grammes d'hydrogène sulfuré et on agite fortement	*d.* pas de changement	pur	»
		d. trouble ou précipité foncé	»	métaux.
	2° On fait bouillir dans un petit ballon 1 gramme de carbonate de magnésie avec 15 grammes d'eau distillée ; on filtre et on évapore le liquide filtré dans une petite capsule au bain-marie	le liquide évaporé ne laisse qu'un résidu insignifiant	acceptable	»
		il laisse un résidu assez considérable	»	substances étrangères, sels de potasse et de soude.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Magnesia lactica. *Lactate de magnésie.*	1° On agite dans un tube * 1 gr. de lactate de magnésie avec * 26 grammes d'eau distillée froide	soluble	conforme	»
	2° On arrose dans un tube * 1 gramme de lactate de magnésie avec * 3,5 grammes d'eau distillée bouillante	soluble	conforme	»
	3° On agite dans un tube * 1 gr. de lactate de magnésie avec 5 grammes d'alcool à 90°	insoluble	conforme	»
	4° On essaie une des solutions aqueuses précédentes avec le papier réactif	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	conforme	»
	a. bleu	*a.* le papier bleu rougit	»	*a.* acide libre.
	b. jaune	*b.* le papier jaune brunit	»	*b.* alcali libre.
	5° On chauffe dans un creuset de platine taré * 5 grammes de lactate de magnésie d'abord doucement et on élève graduellement la température jusqu'au rouge. On laisse refroidir et on pèse le résidu	la substance dégage d'abord de l'eau, se carbonise ensuite et finit par laisser un résidu blanc dont le poids est de * 1 gramme	conforme	»
		de moins de 1 gramme	»	renferme trop d'eau.
		de plus de 1 gramme	»	sels étrangers.
Magnesia sulfurica. *Sulfate de magnésie (sel d'Epsom).*	1° On agite dans un tube * 1 gr. de sulfate de magnésie avec * 3 gr. d'eau distillée froide	soluble	conforme	»
	2° On arrose dans un tube * 1 gramme de sulfate de magnésie avec * 1 gramme d'eau distillée bouillante	soluble	conforme	»
	3° On essaie une des solutions précédentes avec le papier réactif	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	conforme	»
	a. bleu	*a.* le papier bleu rougit	»	*a.* acide libre.
	b. jaune	*b.* le papier jaune brunit	»	*b.* alcali libre.
	4° On dissout dans un tube 2 grammes de sulfate de magnésie dans 10 grammes d'eau distillée et on partage la solution dans trois tubes			
	a. à la première portion on ajoute 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		trouble foncé	»	métaux.
	b. à la deuxième portion on ajoute 5 à 6 gouttes de teinture de noix de galle	pas de changement	pur	»
		coloration noire bleuâtre	»	fer.
	c. à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	chlore.
	5° On fait bouillir pendant cinq minutes dans un petit ballon 1 gramme de sulfate de magnésie, 3 grammes de carbonate de baryte et 10 grammes d'eau distillée; on filtre et on essaie le liquide avec le papier réactif jaune	le papier jaune ne change pas de coloration	pur	»
		le papier jaune brunit	»	sulfate de potasse, sulfate de soude.
Magnesia sulfurica sicca. *Sulfate de magnésie desséché.*	L'examen du sulfate de magnésie desséché pour constater sa pureté se fait comme pour le sulfate de magnésie cristallisé, seulement on emploie moins de matière pour les différents essais.			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	renfermant les impuretés suivantes
Magnesia usta. *Magnésie calcinée.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de matière avec 5 gr. d'eau distillée et on ajoute au mélange 16 grammes d'acide sulfurique étendu	se dissout complètement sans effervescence	pur	»
		effervescence	»	acide carbonique.
	Les autres essais nécessaires pour constater la pureté de ce médicament se feront comme pour le carbonate de magnésie	il y a effervescence avec résidu	»	carbonate de chaux.
Manganum hyperoxydatum. *Peroxyde de manganèse.*	1° On arrose dans un tube 1 gramme de la substance avec 3 grammes d'acide chlorhydrique et on chauffe le mélange au-dessus de la lampe à alcool	il se dégage du chlore	réaction caractéristique	»
	2° On mélange dans un petit ballon 1 gr. de la matière finement pulvérisée avec 20 grammes d'acide chlorhydrique étendu et 4 grammes de sulfate de protoxyde de fer; on laisse digérer le mélange pendant un quart d'heure et on chauffe jusqu'à ébullition. On filtre et on ajoute au liquide filtré 5 gouttes de ferricyanure de potassium	pas de changement	pur	»
		le liquide se colore en bleu	»	à rejeter comme ne renfermant pas assez de peroxyde, MnO^2.
Mel. *Miel.*	1° Examen microscopique	présence de grains de pollen de forme bien symétrique	conforme à la prescription	»
	2° On agite dans un tube 5 gr. de miel avec *a.* 20 grammes d'eau distillée *b.* 20 grammes d'alcool affaibli	donne une solution un peu trouble	conforme	»
	3° On essaie la solution aqueuse avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne change pas	pur	»
		le papier bleu rougit	»	commencement d'altération par suite de fermentation.
	4° On agite dans un tube 5 gr. de miel avec 20 grammes d'eau distillée et on abandonne au repos pendant un quart d'heure. S'il s'est formé un dépôt, on décante le liquide surnageant et on ajoute au mélange restant 1 à 2 gouttes de teinture d'iode	ne laisse pas de dépôt	pur	»
		il reste un dépôt sensible	»	substances étrangères.
		il y a coloration bleue	»	amidon, farine.
	5° On incinère 10 grammes de miel, on épuise le résidu avec de l'acide nitrique étendu, on filtre et on partage le liquide en deux portions			
	a. à la première portion on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	*a.* pas de précipité, tout au plus un trouble léger	conforme	»
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	*b.* trouble léger	acceptable	»
Mel depuratum. *Mellite simple.*	On agite 5 grammes de mellite simple avec 10 grammes d'eau distillée	solution limpide	pur	»
		trouble		substances étrangères.
Minium. *Minium.*	1° On arrose dans un tube 1 gramme de minium avec 5 gr. d'acide nitrique	se dissout en partie en laissant un résidu brun PbO^2	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Minium. (Suite.)	2° On ajoute au mélange précédent 1 gramme d'acide oxalique ou 1 gramme de sucre	dissolution complète ou à peu près	conforme	»
		ne se dissout qu'incomplètement en laissant un résidu important	»	substances étrangères, ocre rouge ou brique pilée.
	3° On traite la solution précédente par 4 grammes d'acide sulfurique étendu (en excès), on filtre et on partage le liquide filtré en deux portions			
	a. à la première portion on ajoute 3 grammes d'ammoniaque (en excès)	*a.* pas de changement	pur	»
		a. coloration bleue		cuivre.
	b. à la deuxième portion on ajoute 3 gouttes de sulfocyanure de potassium	*b.* ne se colore pas ou ne se colore que légèrement en rouge	acceptable	»
		b. coloration rouge de sang	»	fer.
Mixtura sulfurica acida. *Alcoolé d'acide sulfurique (élixir acide de Haller).*	Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	0,998 à 1,002	conforme	»
		au-dessous de 0,998	»	trop d'alcool.
		au-dessus de 1,002	»	trop d'acide.
Morphinum. *Morphine.*	1° On agite dans un tube 2 centigrammes de morphine avec *a.* 5 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'éther *c.* 5 grammes de benzine	*a.* *b.* *c.* à peine soluble	conforme	
	d. 5 grammes d'alcool à 90°	*d.* se dissout plus facilement	»	
	e. 5 décigrammes d'acide sulfurique étendu ou d'un autre acide étendu *f.* 5 décigrammes de lessive de potasse *g.* 5 décigrammes de lessive de soude *h.* 5 grammes d'eau de chaux	*e.* *f.* *g.* *h.* facilement soluble	»	»
	2° On dissout dans un tube 2 centigrammes de morphine dans 5 grammes d'eau distillée et on essaie la solution avec le papier réactif bleu et jaune	le papier jaune brunit	conforme	»
		le papier bleu rougit	»	la substance essayée n'est pas de la morphine.
	3° On chauffe 2 centigrammes de morphine sur une lame de platine peu à peu jusqu'au rouge	fond peu à peu, se carbonise ensuite et brûle enfin sans laisser de résidu	conforme	»
		ne brûle qu'incomplètement en laissant un résidu	»	substances étrangères.
	4° On ajoute dans un tube à 2 centigrammes de morphine 2 à 3 gouttes d'acide sulfurique concentré	se dissout sans se colorer	pure	»
		le mélange se colore en brun	»	substances organiques étrangères.
		le mélange se colore en rouge	»	salicine.
	5° On chauffe la solution précédente pendant une minute sur la lampe à alcool, on laisse refroidir complètement et on ajoute 2 à 3 gouttes d'acide nitrique	il se produit une coloration rouge de sang	réaction caractéristique	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Morphinum aceticum. *Acétate de morphine.*	1° On agite dans un tube * 5 centigrammes de morphine avec * 1,2 gramme d'eau distillée préalablement acidulée avec quelques gouttes d'acide acétique	soluble	»	»
	2° On agite dans un tube 5 centigrammes d'acétate de morphine avec 5 grammes d'alcool à 90°	difficilement soluble		
	3° Quant aux autres essais nécessaires pour constater la pureté de ce médicament, on les fait comme pour la morphine			
Morphinum hydrochloricum. *Chlorhydrate de morphine.*	1° On agite dans un tube 2 centigrammes de la substance avec *a.* * 4 décigrammes d'eau distillée *b.* * 1,2 d'alcool à 90°	*a.* *b.* } soluble	»	
	2° On essaie la solution avec le papier réactif	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	conforme	»
	a. bleu *b.* jaune	*a.* le papier bleu rougit *b.* le papier jaune brunit		*a.* acide libre. *b.* excès d'alcaloïde.
	3° Pour les autres essais nécessaires pour constater la pureté de ce médicament, on les fait comme pour la morphine			
Morphinum sulfuricum. *Sulfate de morphine.*	1° On agite dans un tube 2 centigrammes de morphine avec *a.* 5 décigrammes d'eau distillée *b.* 5 décigrammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* } facilement soluble		
	2° On essaie la solution avec le papier réactif	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	selon la prescription	
	a. bleu *b.* jaune	*a.* le papier bleu rougit *b.* le papier jaune brunit	» »	*a.* acide libre. *b.* alcaloïde libre.
	3° Les autres essais à faire pour s'assurer de sa pureté sont les mêmes que pour la morphine			
Moschus. *Musc (hors follicules).*	1° On le dessèche à côté de l'acide sulfurique concentré	il ne perd plus de 12 0/0 de son poids	conforme	»
	2° On le brûle et on le calcine	le résidu ne dépasse pas 8 0/0	conforme	»
Natrium chloratum purum. *Chlorure de sodium pur.*	1° On arrose dans un tube 1 gramme de la substance avec 2,8 grammes d'eau distillée et on agite fortement	soluble	»	»
	2° On chauffe 5 décigrammes de la substance sur la lame de platine au-dessus d'une lampe à alcool	le sel décrépite	»	»
	3° La solution de chlorure de sodium faite en 1° est essayée avec le papier réactif bleu et jaune	aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	réaction neutre caractéristique	
	4° On dissout dans un tube 5 grammes de chlorure de sodium dans 30 grammes d'eau distillée et on partage la solution dans cinq tubes			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Natrium chloratum purum. (Suite.)	*a.* On ajoute à la première portion 2 grammes d'hydrogène sulfuré	*a.* pas de changement	pur	»
		trouble ou précipité foncé	»	métaux, cuivre, plomb.
	b. on ajoute à la deuxième portion 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	*a.* pas de changement	pur	»
		coloration foncée	»	fer.
	c. à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes d'oxalate d'ammoniaque	*c.* pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	chaux.
	d. la quatrième portion est traitée par 2 à 3 gouttes de nitrate de baryte	*d.* pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	sulfates.
	e. enfin la cinquième portion est traitée par 5 décigrammes de carbonate de soude	*c.* pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	chaux, magnésie.
Natrum aceticum. *Acétate de soude.*	1° On mélange * 1 gramme de la substance avec * 3 grammes d'eau distillée froide	soluble	»	»
	2° On arrose * 1 gramme de la substance avec * 1 gramme d'eau distillée bouillante	soluble	»	»
	3° On agite dans un tube 1 gr. de la substance avec 25 grammes d'alcool à 90°	soluble	»	»
	4° On chauffe sur la lame de platine quelques cristaux d'acétate de soude, on laisse refroidir et on chauffe de nouveau et jusqu'au rouge	commence à fondre, devient sec par le refroidissement, fond de nouveau par une plus forte chaleur et se décompose enfin au rouge en dégageant de l'acétone	»	»
	5° On mélange dans un tube 5 décigrammes de la matière avec 20 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 gr. d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		coloration ou précipité foncé	»	métaux, cuivre, plomb.
	6° On dissout dans un tube 5 décigrammes de la substance dans 20 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	acide sulfurique.
	7° On dissout dans un tube 5 décigrammes de la substance dans 20 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	pas de changement	pur	»
		précipité blanc	»	chlorure de sodium.
Natrum bicarbonicum. *Bicarbonate de soude.*	1° On agite dans un tube 1 gr. de bicarbonate de soude avec 14 grammes d'eau distillée froide	soluble	»	»
	2° On agite dans un tube 1 gr. de bicarbonate de soude avec 10 grammes d'alcool à 90°	insoluble	»	»
	3° On dissout dans un tube 5 décigrammes de bicarbonate de soude dans 50 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		trouble foncé	»	métaux, plomb, cuivre.
	4° On fait une solution de bicarbonate de soude dans les proportions indiquées en 3°, on la sature avec 2 grammes d'acide nitrique et on la partage également dans deux tubes			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Natrum bicarbonicum. (Suite.)	*a.* à la première moitié on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	*a.* pas de changement	pur	»
		a. précipité blanc	»	chlorure de sodium.
	b. à la deuxième moitié on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	*b.* pas de changement	pur	»
		b. trouble blanc	»	sulfate de soude.
	5° On dissout d'un côté dans un tube 3 décigrammes de bichlorure de mercure dans 6 gr. d'eau distillée, et de l'autre on fait une solution de 2 grammes de bicarbonate de soude dans 30 grammes d'eau distillée froide. On mélange ces deux solutions et on abandonne au repos pendant quelques minutes	trouble très-léger	acceptable	»
		trouble très-prononcé	»	renferme une trop forte quantité de carbonate de soude neutre.
Natrum carbonicum crudum. *Carbonate de soude de commerce.*	1° On dissout dans un tube 1 gramme de la matière dans 10 gr. d'eau distillée, on acidule la solution avec 2 grammes d'acide nitrique et on partage le mélange dans deux tubes			
	a. à la première portion du liquide on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	*a.* trouble léger	acceptable	»
		a. précipité blanc	»	acide sulfurique.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	*b.* trouble léger	acceptable	»
		b. précipité blanc	»	chlorures, chlorure de sodium.
	2° On ajoute 2 grammes d'hydrogène sulfuré à 10 gr. d'une solution aqueuse de carbonate de soude faite comme en 1°	pas de changement	pur	»
		trouble foncé	»	métaux.
	3° On acidule 10 grammes d'une solution de carbonate de soude faite comme la précédente avec 2 grammes d'acide chlorhydrique et on ajoute au mélange 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		trouble ou coloration foncé	»	métaux tels que cuivre, etc.
	4° On dissout dans un tube 10 grammes de la substance dans 40 grammes d'eau distillée, on ajoute à la solution 4 grammes d'acide oxalique cristallisé, on agite, on chauffe légèrement et on essaie le liquide avec le papier réactif jaune et bleu	le papier jaune brunit	conforme	»
		le papier bleu rougit	»	renferme une trop petite quantité de soude réelle.
Natrum carbonicum purum. *Carbonate de soude pur.*	1° On arrose dans un tube *4 grammes de la substance avec			
	a. *8 grammes d'eau distillée froide et on agite	*a.* soluble	»	»
	b. *1 gramme d'eau distillée bouillante	*b.* soluble		
	2° On essaie la solution aqueuse faite comme en 1° avec du papier réactif jaune	le papier jaune brunit	réaction alcaline caractéristique	»
	3° On agite dans un tube 1 gr. de la substance avec 4 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement	pur	»
		coloration foncée	»	métaux, plomb, cuivre, fer.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	renfermant les impuretés suivantes
Natrum carbonicum purum. (Suite.)	4° On acidule une solution de carbonate de soude faite comme en 1° avec 2 grammes d'acide chlorhydrique et on traite le mélange par 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement trouble foncé	pur »	» métaux tels qu cuivre, plomb
	5° On dissout 1 gramme de la substance dans 4 grammes d'eau distillée, on acidule la solution avec 2 grammes d'acide nitrique et on partage le mélange en deux portions égales			
	a. à la première portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	pas de changement précipité blanc	pur »	» chlorure de sodium.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate de baryte	pas de changement trouble ou précipité blanc	pur »	» : cide sulfurique, sulfate de soude.
Natrum carbonicum siccum. *Carbonate de soude desséché.*	Les essais servant à constater la pureté du carbonate de soude desséché sont les mêmes que pour le carbonate de soude pur, seulement on n'a besoin d'opérer que sur moitié autant de matière			
Natrum nitricum. *Nitrate de soude.*	1° On arrose dans un tube * 5 grammes de nitrate de soude avec *a.* * 10 grammes d'eau distillée froide et on agite *b.* * 4 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* } soluble *b.* }		»
	2° On dissout dans un tube 4 grammes de nitrate de soude dans 20 grammes d'eau distillée et on partage la solution en quatre parties égales dans des tubes			
	a. à la première portion on ajoute 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement précipité foncé	pur »	» métaux.
	b. à la deuxième portion on ajoute 1 gramme de carbonate de soude en solution	pas de changement trouble blanc	pur »	» terres alcalines : magnésie, chaux.
	c. à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate de baryte en solution	trouble léger précipité blanc	acceptable »	» acide sulfurique, sulfate de soude.
	d. à la quatrième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	trouble léger seulement trouble blanc prononcé	acceptable »	» chlorures : chlorure de sodium.
	3° On mélange dans un tube 2 grammes de nitrate de soude avec 8 grammes d'eau chlorée, on ajoute 2 grammes de sulfure de carbone et on agite fortement	la couche inférieure consistant en sulfure de carbone est *a.* incolore *b.* colorée en jaune brun *c.* colorée en rouge violet	 pur » »	 » bromure de sodium. iodure de sodium.
	4° On dissout dans un tube 1 gramme de nitrate de soude dans 2 grammes d'eau distillée. On ajoute à la solution 6 gr. d'acide sulfurique étendu et 1 gr. de zinc pulvérisé, puis 2 grammes de sulfure de carbone et on agite fortement	la couche inférieure consistant en sulfure de carbone est *a.* incolore *b.* colorée en rouge violet	 pur »	 » iodate de soude.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Natrum phosphoricum. *Phosphate de soude.*	1° On agite dans un tube * 1 gr. de la substance avec * 6 grammes d'eau distillée froide	soluble	»	»
	2° On arrose dans un tube * 1 gramme de la substance avec * 2 grammes d'eau distillée bouillante	soluble	»	»
	3° On essaie une des solutions précédentes avec le papier réactif *a.* bleu	le papier bleu ne change pas	réaction alcaline caractéristique	»
	b. jaune	le papier jaune brunit	id.	»
	4° On arrose dans une capsule 1 gramme de la substance avec 2 grammes d'acide chlorhydrique	pas d'effervescence effervescence	pur »	» carbonate de soude.
	5° On dissout dans un tube 1 gr. de phosphate de soude dans 6 grammes d'eau distillée, on acidule la liqueur avec 5 gouttes d'acide nitrique (en petit excès) et on divise le liquide en deux portions égales dans deux tubes			
	a. à la première moitié on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	trouble léger trouble blanc prononcé	acceptable »	» sulfates, sulfate de soude.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	trouble léger trouble blanc prononcé	acceptable »	» chlorure de sodium.
	6° On dissout dans un tube 1 gramme de la substance dans 6 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement coloration foncée	pur »	» métaux, cuivre, fer.
	7° On dissout dans un tube 1 gramme de la substance dans 6 grammes d'eau distillée, on acidule la solution avec 1 gr. d'acide chlorhydrique; on ajoute 1 gramme d'hydrogène sulfuré en solution et on agite	pas de changement coloration foncée	pur »	» métaux, cuivre, plomb.
Natrum pyrophosphoricum. *Pyrophosphate de soude.*	1° On *chauffe* dans un tube étroit 5 décigrammes de la substance d'abord *doucement* sur la lampe à alcool	la substance dégage de la vapeur d'eau qui se condense de nouveau sur les parties froides du tube	conforme	»
	on *chauffe ensuite un peu plus fortement*	la substance entre en fusion	»	»
	on *laisse refroidir*	la substance se prend en une masse cristalline transparente	»	»
	2° On agite dans un tube * 1 gr. de la substance avec * 10 grammes d'eau distillée froide	soluble	conforme	»
	3° On essaie la solution aqueuse précédente avec le papier jaune de curcuma	le papier jaune brunit	réaction alcaline prescrite	»
	4° On dissout 1 gramme de la substance dans 10 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 15 grammes de solution de nitrate d'argent. On filtre et on essaie la solution avec le papier réactif bleu et jaune	il se forme un précipité blanc aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	conforme réaction conforme	» »
	5° On dissout dans un tube 1 gramme de la substance dans			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Natrum pyrophosphoricum. (Suite.)	10 grammes d'eau distillée, on acidule la solution avec 5 décigrammes d'acide nitrique et on partage le liquide dans deux tubes			
	a. à la première moitié on ajoute 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum	trouble léger trouble prononcé	acceptable »	» acide sulfurique.
	b. à la deuxième moitié on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	trouble léger trouble blanc prononcé	acceptable »	» chlorure de sodium.
	6° On dissout dans un tube 1 gramme de la substance dans 10 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 grammes d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement coloration foncée	pur »	» métaux, fer, cuivre.
	7° On dissout dans un tube 1 gramme de la substance dans 10 grammes d'eau distillée, on acidule la solution avec 5 décigrammes d'acide chlorhydrique et on agite le liquide avec 2 gr. d'hydrogène sulfuré en solution	pas de changement coloration foncée	pur »	» métaux, cuivre, plomb.
Natrum pyrophosphoricum ferratum. *Pyrophosphate de fer et de sodium.*	1° On agite dans un tube 2 gr. de la substance avec 6 grammes d'eau distillée froide	se dissout lentement en formant un liquide verdâtre	conforme	»
	2° On ajoute à la solution précédente 4 grammes d'alcool à 90°	il se forme un précipité	conforme	»
	3° On chauffe jusqu'à ébullition une solution de la substance dans les proportions indiquées	la substance se décompose et dépose un précipité blanc	conforme	»
Natrum santonicum. *Santonate de soude.*	1° On arrose dans un tube 5 décigrammes de la substance avec			
	a. 1,5 gramme d'eau distillée froide *b.* 6 grammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* } soluble	»	»
	c. 1,5 gramme d'eau distillée bouillante *d.* 3 grammes d'alcool à 90° bouillant	*c.* *d.* } plus facilement soluble	»	»
	2° On essaie la solution aqueuse de la substance avec le papier réactif jaune	le papier jaune brunit	réaction alcaline conforme	»
	3° On dissout dans un tube 5 décigr. de la substance dans 1,5 gr. d'eau distillée froide et on ajoute à la solution 10 gouttes d'acide chlorhydrique étendu	il se forme un précipité (santonine)	réaction caratéristique	»
	4° On arrose sur un verre de montre 1 décigramme de la substance avec 5 gouttes d'une solution alcoolique de potasse caustique	la substance se colore en rouge	réaction caractéristique	»
Natrum subsulfurosum. *Hyposulfite de soude.*	1° On mélange dans un tube 2 grammes de la substance avec 5 grammes d'eau distillée	se dissout facilement	conforme	»
	2° La solution précédente est essayée avec le papier réactif bleu et jaune	le papier bleu ne change pas le papier jaune brunit légèrement	la réaction légèrement alcaline est caractéristique	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Natrum subsulfurosum. (Suite.)	3° On dissout dans un tube 2 grammes de la substance dans 5 grammes d'eau distillée, on ajoute à la solution 1 gramme d'acide chlorhydrique et on agite fortement	le mélange se trouble au bout de quelque temps et dégage une odeur d'acide sulfureux	selon la prescription	»
	4° On dissout dans un tube 1 gramme de la substance dans 2 grammes d'eau distillée et on ajoute à la solution 10 gouttes de chlorure de baryum. Après quelques minutes on ajoute au mélange encore 10 grammes d'eau distillée	il se produit un précipité blanc qui se redissout de nouveau complétement	conforme pur	» »
	5° On dissout dans un tube * 1 gramme de la substance dans * 2 grammes d'eau distillée, on ajoute à la solution * 5 décigr. d'iode et on essaie le mélange avec le papier réactif bleu et jaune	solution complétement incolore aucune des deux espèces de papier ne change de couleur	pur réaction conforme	» »
Natrum sulfuricum. *Sulfate de soude (sel de Glauber).*	1° On chauffe dans un tube 1 gramme du sel au-dessus de la lampe à alcool	se liquéfie	conforme	»
	2° On agite dans un tube * 5 gr. du sel avec * 15 gr. d'eau distillée froide	soluble	conforme	»
	3° On arrose dans un tube * 6 grammes du sel avec * 2 gr. d'eau distillée et on chauffe le mélange jusqu'à 33° au bain de sable	soluble	conforme	»
	4° On arrose dans un tube * 5 grammes du sel avec * 2 gr. d'eau distillée et on chauffe le mélange jusqu'à 100° au bain-marie	soluble	conforme	»
	5° On essaie la solution précédente du sel avec le papier réactif bleu et jaune	ni le papier bleu ni le papier jaune ne change de couleur	conforme	»
	6° On dissout dans un tube 5 grammes du sel dans 20 gr. d'eau distillée et on partage la solution également dans trois tubes			
	a. à la première portion on ajoute 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement coloration foncée	pur »	» métaux, cuivre, plomb.
	b. à la deuxième portion on ajoute 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement précipité blanc ou foncé	pur »	» zinc, fer.
	c. à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	pas de changement précipité blanc	pur »	» chlorures de sodium.
Natrum sulfuricum siccum. *Sulfate de soude desséché.*	L'essai du sulfate de soude desséché pour constater sa pureté pourra se faire comme pour le sulfate de soude cristallisé, seulement pour le premier on ne doit employer pour les différentes épreuves que moitié moins de matière			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Oleum amygdalarum dulcium. *Huile d'amandes douces.*	1° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	0,914 à 0,920	conforme	»
	2° On agite dans un tube 2 gouttes d'huile avec 5 gouttes d'acide nitrique ; au bout de quelques minutes on chauffe le mélange jusqu'à 60 et 70 degrés	dans aucun cas le mélange ne se colore	conforme	»
	3° On chauffe 1 partie d'amidon dissoute dans 3 parties d'acide nitrique (densité 1,20) avec 10 parties d'huile au bain-marie dans un tube assez large jusqu'à ce qu'il ne se dégage plus de gaz	il se sépare de l'huile au bout de deux jours une masse onctueuse, granuleuse, cristalline	conforme	»
Oleum anisi. *Huile volatile d'anis.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile avec 2 à 2,5 gr. d'alcool à 90°	soluble	»	»
Oleum aurantii corticis. *Huile volatile d'écorce d'oranges.*	On agite dans un tube *5 décigrammes de la substance avec *2,5 grammes d'alcool à 90°	solution trouble	»	»
Oleum aurantii florum. *Huile volatile de fleurs d'oranger (Néroli).*	On agite dans un tube *1 goutte volatile de fleurs d'oranger avec 1 goutte d'alcool à 90°	soluble		»
Oleum bergamotæ. *Huile volatile de bergamote.*	On agite dans un tube *5 décigrammes d'huile de bergamote avec *5 décigr. d'alcool à 90°	soluble	»	
Oleum cacao. *Beurre de cacao.*	1° On chauffe à un température de 30°	fusible en un liquide transparent	conforme	»
	2° On chauffe légèrement *2 gr. beurre de cacao avec 1 gramme de benzine	solution complète	»	»
	3° On traite *1 partie de beurre de cacao avec *20 parties d'alcool absolu froid	soluble	»	»
	ou avec *20 parties d'alcool bouillant	soluble	»	»
	4° On essaie une de ces solutions avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne rougit pas		»
Oleum Cajeputi. *Huile volatile de Cajeput.*	1° On agite dans un tube *5 décigrammes d'huile de Cajeput avec *5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	
	2° On agite dans un tube 5 gr. d'huile de Cajeput avec 10 gr. d'eau distillée acidulée préalablement avec 5 décigrammes d'a-			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Oleum Cajeputi. (Suite.)	cide nitrique et on abandonne le mélange au repos pendant dix minutes. On verse ensuite la couche aqueuse inférieure dans un tube et on traite par 2 à 3 gouttes de cyanure ferrosopotassique	pas de changement coloration ou précipité d'un brun rougeâtre	pure »	» cuivre.
Oleum calami. *Huile volatile d'acore.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de cette huile avec 5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum carvi. *Huile volatile de cumin.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de cette huile avec 5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum caryophyllorum. *Huile volatile de girofle.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile de girofle avec 5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum chamomillæ æthereum. *Huile volatile de camomille.*	On agite dans un tube * 1 goutte d'huile de camomille avec * 8 à 10 gouttes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum cinnamomi cassiæ. *Huile volatile de cannelle.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile de cannelle avec 5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum cinnamomi Zeylanici. *Huile de cannelle de Ceylan.*	On agite dans un tube 2 gouttes d'huile de cannelle avec 2 gouttes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum citri. *Huile volatile de citron.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de cette huile avec 5 à 10 grammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum crotonis. *Huile de croton.*	1° On agite fortement dans un tube * 5 décigr. d'huile de croton avec * 18 gr. d'alcool à 90° 2° On arrose dans un tube 5 décigrammes d'huile de croton avec 5 décigrammes d'éther	soluble facilement soluble	conforme conforme	» »

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Oleum fœniculi. *Huile volatile de fenouil.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de cette huile avec 0,5 à 1 gramme d'alcool à 90°	soluble	»	»
Oleum jecoris aselli. *Huile de foie de morue.*	1° On la refroidit à la température de 0°	ne se fige pas	conforme	»
	2° On l'essaie avec une bandelette de papier réactif bleu préalablement humecté avec de l'alcool fort	le papier bleu ne rougit que fort peu	»	»
	3° On dissout 1 goutte d'huile dans 19 gouttes de sulfure de carbone et on ajoute à la solution 1 goutte d'acide sulfurique	le sulfure de carbone prend une belle couleur violette passant bientôt au gris	»	»
Oleum juniperi. *Huile volatile de genièvre.*	On agite dans un tube * 5 décigrammes d'huile avec * 6 gr. d'alcool à 90°	solution trouble	conforme	»
Oleum lauri. *Huile de laurier.*	1° On agite dans un tube * 2 gr. d'huile de laurier avec * 3 gr. d'éther	soluble	conforme	»
	2° On triture dans une capsule de porcelaine 2 gr. d'huile de laurier avec 5 décigrammes d'ammoniaque	la couleur verte ne varie pas	pure	»
		la couleur verte se transforme en brun	»	la préparation est colorée artificiellement avec le curcuma.
Oleum lavandulæ. *Huile de lavande.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile de lavande avec 5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	»	»
Oleum lini. *Huile de lin.*	1° On l'expose à un froid de —16 degrés	elle se fige	conforme	»
	2° On agite dans un tube * 2 gr. d'huile de lin avec *a.* * 3 grammes d'éther *b.* * 10 grammes d'alcool absolu	*a.* *b.* } soluble	»	»
Oleum lini sulfuratum. *Huile de lin soufrée.*	On mélange dans un tube 1 gr. de la préparation avec 5 gr. d'essence de térébenthine	complétement soluble	»	»
Oleum macidis. *Huile de macis.*	On agite dans un tube * 5 décigrammes d'huile de macis dans * 3 grammes d'alcool à 90°	soluble	»	»
Oleum majoranæ. *Huile volatile de marjolaine.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile avec 5 décigr. d'alcool à 90°	soluble	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Oleum menthæ crispæ. *Huile volatile de menthe crépue.*	On agite dans un tube 2 à 3 gouttes d'huile avec 2 à 3 gouttes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum menthæ piperitæ. *Huile volatile de menthe poivrée.*	On agite dans un tube 2 à 3 gouttes d'huile de menthe poivrée avec 2 à 3 gouttes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum myristicæ. *Huile ou beurre de muscade.*	1° On arrose dans un petit ballon 1 gramme de beurre de muscade avec 4 grammes d'éther et on chauffe au bain-marie	complétement soluble	conforme	»
	2° On expose dans une capsule 10 grammes de la substance à une température de 45 à 48 degrés pendant dix minutes	fusible	»	»
Oleum olivarum. *Huile d'olives.*	1° On l'expose à une température voisine de la glace fondante	elle se fige en une masse molle, granuleuse, cristalline	»	»
	2° On fait un mélange de 5 gouttes d'acide nitrique et de 5 gouttes d'acide sulfurique du commerce, on y mêle après refroidissement 5 gouttes d'huile d'olives et on agite fortement. On ajoute enfin au mélange 5 gouttes de sulfure de carbone	la couleur du mélange ne change que peu à peu, mais elle ne devient ni *verte* ni *rouge*	conforme	»
	3° L'huile d'olives est traitée comme l'huile d'amandes douces avec l'acide nitrique et l'amidon	elle se concrète en une masse solide et cristalline	conforme	»
Oleum papaveris. *Huile de pavots, d'œillettes ou blanche.*	1° Exposée à l'air pendant quelque temps	sa surface se recouvre d'un vernis	conforme	»
	2° Traitée comme l'huile d'olives par un mélange d'acide sulfurique et nitrique, etc.	elle donne une coloration rouge et non verte	»	»
	3° Traitée comme l'huile d'amandes douces par une solution d'amidon dans l'acide nitrique	elle ne s'épaissit pas	»	»
Oleum petræ italicum. *Huile de pétrole.*	1° On agite dans un tube 1 gr. d'huile de pétrole avec *a.* 1 gramme d'huile de térébenthine *b.* 1 gramme d'éther *c.* 1 gramme d'alcool absolu	*a.* *b.* *c.* } soluble	conforme	»
	d. 25 grammes d'alcool à 90°	*d.* difficilement soluble	»	»
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	0,75 à 0,85	»	»
Oleum ricini. *Huile de ricin.*	1° On agite dans un tube 1 gr. d'huile de ricin avec 1 gramme d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
	2° La solution précédente est essayée avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne rougit pas	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Oleum rosæ. *Huile de roses.*	1° L'huile de roses est exposée dans le vase même qui la contient à une température de 15 à 25 degrés	elle se liquéfie	conforme	»
	2° On mélange 1 goutte d'huile de roses avec 4 grammes d'alcool à 90° et on expose le mélange à une température de 17 degrés pendant cinq minutes	soluble	»	»
Oleum rosmarini. *Huile de romarin.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile de romarin avec 5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum sabinæ. *Huile de sabine.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de cette huile avec 5 décigrammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum sesami. *Huile de sésame.*	1° Détermination du poids spécifique	0,91 à 0,92	conforme	»
	2° On mélange 5 gouttes d'acide nitrique du commerce avec 5 gouttes d'acide sulfurique ordinaire; on laisse entièrement refroidir et on ajoute au mélange en agitant, d'abord 5 gouttes d'huile d'olives et ensuite quelques gouttes de sulfure de carbone	il se produit une coloration verte qui persiste pendant quelques minutes	»	»
	3° L'huile de sésame est traitée comme l'huile d'amandes douces par une solution d'amidon dans l'acide nitrique	on obtient une masse grise rougeâtre, semi-fluide, en partie granuleuse et cristalline et qui ne se solidifie pas même au bout de plusieurs jours	»	»
Oleum sinapis. *Huile volatile de moutarde.*	1° On verse 1 à 2 gouttes de cette huile dans un vase rempli d'eau distillée	elle tombe au fond	»	»
	2° On agite dans un tube 2 décigrammes de cette huile avec *a.* 10 grammes d'eau distillée *b.* 1 gramme d'alcool à 90°	 *a.* soluble *b.* soluble	 » »	 » »
	3° On mélange goutte à goutte 1 centimètre cube de cette huile avec 3 centimètres cubes d'acide sulfurique en agitant fréquemment, et on abandonne le mélange au repos pendant douze heures	l'huile se prend en une masse épaisse ou cristalline *sans coloration brune*	conforme	»
		la masse est brune	»	autres huiles éthérées.
Oleum succini rectificatum. *Huile de succin rectifiée.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de cette huile avec 6 grammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Oleum terebinthæ rectificatum. *Huile volatile de térébenthine.*	On agite dans un tube 1 gr. d'essence de térébenthine avec 12 grammes d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum thymi. *Huile volatile de thym.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile avec 5 décigr. d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Oleum Valerianæ. *Huile volatile de Valériane.*	On agite dans un tube 5 décigrammes d'huile avec 5 décigr. d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Olibanum. *Oliban, encens.*	1° On chauffe 1 gramme d'oliban sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	ne fond qu'en partie en répandant une odeur balsamique (nullement de résine)	conforme	»
	2° On traite dans un tube 1 gr. de la substance avec 6 grammes d'alcool à 90°	soluble en majeure partie	conforme	»
	3° On triture dans une capsule 1 gramme d'oliban avec 6 gr. d'eau distillée	donne un liquide laiteux	conforme	»
Opium. *Opium.* (Méthode de dosage de Hager.)	1° On mélange dans un tube 5 décigr. d'opium pulvérisé avec *a.* 5 grammes d'alcool à 90° *b.* 5 grammes d'eau distillée	*a.* } ne se dissout qu'en *b.* } partie	»	»
	2° On mélange intimement dans une capsule 6,5 grammes d'opium pulvérisé et desséché à 100° avec 2,5 grammes de chaux vive préalablement hydratée avec 15 gouttes d'eau distillée, et on introduit le mélange dans un petit ballon taré de 100 à 120 centimètres cubes renfermant déjà 65 grammes d'eau distillée. On fait digérer ce mélange pendant une heure à la température de 80 à 90 degrés, en ayant soin de le remuer souvent et de ne boucher le ballon qu'imparfaitement. On prépare ensuite un filtre de 5 à 6 centimètres de hauteur qu'on introduit avec un entonnoir convenable dans une éprouvette un peu étroite portant une marque correspondant à 50 centimètres cubes. Après avoir remplacé par de l'eau distillée le liquide perdu par évaporation pendant la digestion, on porte le mélange tout chaud sur le filtre non humecté en ayant soin de ne recueillir qu'exactement 50 centim. cubes (ce volume cor-	le précipité pèse 556 milligrammes	conforme à la prescription	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Opium. (Suite.)	respond à 5 gr. d'opium) c'est-à-dire d'arrêter la filtration lorsque le liquide aura atteint la marque. Après avoir laissé refroidir un peu le liquide, on y ajoute d'abord 2 gr. d'éther et 8 gouttes de benzine et le mélange fait encore 4,5 gr. de chlorhydrate d'ammoniaque. On bouche ensuite l'éprouvette et quand on voit que le sel est dissous, on agite fortement le mélange et on l'abandonne au repos pendant 3 à 3 1/2 heures dans un endroit aussi frais que possible. On recueille le précipité formé sur un filtre taré, on le lave à l'eau distillée, on le sèche à une température de 50° et on le pèse; le poids obtenu multiplié par 20 donne la quantité d'alcaloïdes (morphine, narcotine, etc.) contenue dans 100 gr. d'opium desséché à 100 degrés	le précipité pèse moins de 556 milligrammes	»	l'opium renferme une trop petite quantité de morphine.
Pasta Guarana. *Pâte de Guarana ou Paullinia.*	On chauffe 1 gramme de la pâte avec 10 grammes d'eau distillée au-dessus de la lampe à alcool et on filtre	soluble en partie; le liquide filtré est rougeâtre	conforme	
Phosphorus. *Phosphore.*	1° 1 gramme de phosphore introduit dans un petit matras est exposé à une température de 44°	il fond en formant un liquide oléagineux	conforme	
	2° On ajoute *avec précaution* dans un tube à 5 centigrammes de phosphore *a.* 5 grammes d'alcool à 90° *b.* 5 grammes d'éther *c.* 5 grammes d'huile de ricin *d.* 5 grammes d'essence de térébenthine *e.* 2 grammes de sulfure de carbone *avec beaucoup de précaution*	*a.* } *b.* } peu soluble *c.* } *d.* } plus soluble *e.* soluble	conforme	
	3° On arrose dans un petit matras 2 grammes de phosphore avec 18 grammes d'acide nitrique; on chauffe doucement et on évapore le liquide résultant dans une capsule jusqu'en consistance sirupeuse. On laisse refroidir; on dissout dans 10 grammes d'eau distillée et on divise la solution en 2 portions égales			
	a. à la première portion on ajoute 5 décigrammes de solution de nitrate de baryte	il ne se produit pas de trouble ou un trouble faible	acceptable (traces de soufre)	»
		précipité blanc	»	présence de soufre.
	b. On agite la deuxième portion avec 3 grammes d'hydrogène sulfuré, en chauffant légèrement et on abandonne le mélange au repos pendant une heure	trouble ou précipité jaune faible	acceptable (traces d'arsenic)	»
		précipité jaune prononcé	»	arsenic.
Pix liquida. *Goudron.*	1° On mélange dans un tube 10 grammes de goudron avec 20 grammes d'eau distillée, on chauffe au-dessus de la lampe à	le papier bleu rougit	réaction acide caractéristique	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Pix liquida. (Suite.)	alcool; on agite fortement et on essaie le liquide avec le papier réactif bleu			
	2° Le mélange obtenu comme nous venons de l'indiquer est mis sur un filtre humecté et le liquide est traité par 2 à 3 gouttes de solution de perchlorure de fer	il se produit un trouble brun	conforme	»
		il se produit un trouble bleu		goudron de houille.
Plumbum aceticum. *Acétate de plomb cristallisé.*	1° On mélange dans un tube * 2 grammes d'acétate de plomb avec * 4 grammes d'eau distillée froide	soluble	conforme	»
	2° On arrose dans un tube * 2 grammes d'acétate de plomb avec a. * 1 gramme d'eau distillée bouillante b. * 16 grammes d'alcool à 90°	a. b. soluble	conforme	»
	3° On agite dans un tube 1 gr. d'acétate de plomb avec 5 gr. d'eau distillée et on ajoute à la solution 2 gr. d'ammoniaque	le liquide surnageant le précipité est incolore	conforme	»
		le liquide surnageant est bleu	»	cuivre.
Plumbum iodatum *Iodure de plomb.*	1° On arrose dans un tube * 5 décigr. d'iodure de plomb avec a. * 650 grammes d'eau distillée froide b. * 100 grammes d'eau distillée bouillante	a. b. soluble	conforme	»
	2° On chauffe 5 décigrammes de la substance dans un tube au-dessus de la lampe à alcool	fond et se décompose en dégageant des vapeurs violettes	conforme	»
Pulpa tamarindorum cruda. *Pulpe de tamarin brute.*	On délaie dans une capsule 10 grammes de la substance avec 20 grammes d'eau distillée, de manière à avoir une solution trouble et on y plonge pendant une demi-heure une lame de fer bien décapée	la lame de fer n'est pas ternie	pure	»
		la lame est recouverte d'un léger enduit rougeâtre	»	cuivre.
Pulpa tamarindorum depurata. *Pulpe de tamarin épurée.*	La recherche du cuivre se fait exactement comme pour la pulpe de tamarin brute			
Resina draconis. *Résine de sang-dragon.*	On mélange dans un tube 1 gramme de sang-dragon pulvérisé avec a. 5 grammes d'alcool à 90°	a. complétement soluble	conforme	»
	b. 5 grammes d'éther c. 5 grammes d'huile volatile de térébenthine d. 5 grammes d'huile d'olives	b. c. d. plus ou moins, mais non complétement soluble	»	»
Resina Guajaci. *Résine de Gaïac.*	1° On mélange dans un tube 1 gramme de résine de gaïac avec a. 5 grammes d'alcool à 90° b. 3 grammes de lessive de potasse	a. b. soluble		

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Resina Guajaci. (Suite.)	2° On dissout dans un tube 1 gr. de résine de gaïac dans 5 grammes d'alcool à 90° et on traite la solution par 2 grammes d'eau chlorée	on obtient un liquide de couleur bleue foncée passant peu à peu au vert	réaction caractéristique	»
Resina Jalapæ. *Résine de Jalap.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de résine de jalap avec *a.* 5 grammes d'alcool à 90° *b.* 5 grammes d'éther	 *a.* complétement soluble *b.* { A. soluble seulement en petite partie B. soluble	 conforme conforme »	 » » résine d'ipomæa orizabensis.
Resina pini. *Poix blanche ou de Bourgogne.*	On agite dans un tube 1 gr. de poix blanche avec 5 grammes d'alcool à 90°	presque complétement soluble	conforme	»
Resina scammoniæ. *Résine de scammonée.*	On agite dans un tube 5 décigrammes de scammonée avec 5 grammes d'alcool à 90°	complétement soluble	conforme	»
Saccharum lactis. *Sucre de lait.*	On agite dans un tube 1 gr. de sucre de lait avec *a.* 6 grammes d'*eau distillée froide* *b.* 10 grammes d'alcool à 90°	 *a.* soluble *b.* insoluble	 conforme »	 » »
Sandaraca. *Sandaraque.*	1° On chauffe 5 décigrammes de sandaraque sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	fond et brûle en répandant des vapeurs d'une odeur agréable	conforme	»
	2° On arrose dans un tube 1 gramme de sandaraque avec *a.* 5 grammes d'alcool à 90° froid *b.* 5 grammes d'alcool bouillant *c.* 5 grammes d'essence de térébenthine	 *a.* soluble seulement en partie *b.* } complétement soluble *c.* }	 conforme »	 » »
Santoninum. *Santonine.*	1° On arrose dans un tube 5 décigrammes de santonine avec *a.* 150 grammes d'eau distillée froide *b.* 125 grammes d'eau distillée bouillante *c.* 22 grammes d'alcool à 90° *d.* 1,5 gramme d'alcool bouillant *e.* 37,5 grammes d'ether froid *f.* 1 gramme d'éther bouillant *g.* 1,5 gramme de chloroforme	 *a.* à peine soluble *b.*, *c.*, *d.*, *e.*, *f.*, *g.* } soluble	 conforme conforme	 » »
	2° On essaie la solution aqueuse avec le papier réactif bleu et jaune	ni le papier bleu ni le papier jaune ne changent de couleur	conforme	»
	3° On agite dans un tube 2 décigrammes de santonine avec			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Santoninum. (Suite.)	*a.* 10 grammes d'acide azotique préalablement étendu de 10 gr. d'eau distillée	*a.* se dissout presque complétement	»	»
	b. 5 grammes de lessive de potasse *c.* 5 grammes de lessive de soude *d.* 10 grammes d'eau de chaux	*b.* *c.* *d.* } soluble	conforme	»
	4° On ajoute à une des solutions précédentes 2 à 3 gr. d'acide chlorhydrique	il se forme un précipité abondant (santonine)	conforme	»
	5° On chauffe avec précaution dans une capsule de porcelaine 2 décigrammes de santonine jusqu'à 170 degrés et on la laisse *refroidir lentement*	fond et se prend par le refroidissement en une *masse cristalline*	conforme	»
	6° On chauffe avec précaution dans une capsule de porcelaine 2 décigrammes de santonine jusqu'à 170 degrés et on la *refroidit brusquement* en plongeant la capsule dans de l'eau froide	se prend en une *masse amorphe*	conforme	»
	7° On chauffe dans un tube 2 décigrammes de santonine au-dessus de la lampe à alcool	se sublime en partie sans se décomposer	»	»
	8° On agite dans un tube 2 décigrammes de santonine avec 1 gramme de *solution alcoolique de potasse caustique*	on obtient un liquide rouge pourpre qui se décolore peu à peu	réaction caractéristique	
Sapo domesticus. *Savon blanc ordinaire.*	On arrose dans un ballon 2 gr. de savon raclé avec 16 grammes d'alcool à 90° et on chauffe au bain-marie pendant un quart d'heure en agitant souvent le mélange	presque complétement soluble la solution se prend par le refroidissement en une masse gélatineuse transparente	conforme »	» »
Sapo jalapinus. *Savon de jalap.*	On mélange dans un tube 1 gr. de savon de jalap avec 5 gr. d'alcool à 90°	soluble	conforme	»
Sapo medicatus. *Savon médicinal.*	1° On mélange dans un tube 1 gramme de savon avec *a.* 10 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* } complétement soluble	conforme	»
	2° A la solution aqueuse précédente on ajoute 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement précipité foncé	pur »	» métaux.
Sapo oleaceus, Hispanicus, Venetus. *Savon blanc de Marseille, d'Espagne.*	On agite dans un tube 1 gr. de savon avec *a.* 10 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 50°	*a.* *b.* } complétement soluble	conforme	»
Spiritus vini rectificatissimus.	1° On verse quelques gouttes d'alcool dans le creux de la main	il s'évapore complétement sans laisser d'odeur d'essence de pommes de terre	conforme	
	2° On verse 5 grammes d'al-	ne laisse percevoir aucune	conforme	

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Alcool à 90°-91°. (Suite.)	cool dans une capsule un peu évasée, on évapore au bain-marie et on examine le résidu quant à son odeur et à son action sur le papier réactif	odeur d'essence de pommes de terre et n'a aucune action sur le papier réactif		
	3° Mélangé avec trois fois son volume d'eau	il ne se trouble pas, ne devient pas laiteux	conforme	»
		le liquide devient laiteux	»	huiles essentielles.
	4° On introduit avec précaution dans l'alcool une petite quantité d'acide sulfurique de manière à ne pas élever la température.	la zone qui sépare les deux couches de liquides ne se colore pas	conforme	»
		il se forme une zone rosée	»	huiles essentielles.
	5° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	0,830 à 0,834	conforme	»
		a. au-dessous de 0,830	»	*a.* trop fort.
		b. au-dessus de 0,834	»	*b.* trop faible.
Spiritus æthereus. *Ether sulfurique alcoolisé (liqueur d'Hoffmann).*	Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	1° Pharmacopée suisse et allemande { éther 1, alcool 3		
		D = 0,808 à 0,812	conforme	»
		a. au-dessous de 0,808	»	*a.* trop d'éther.
		b. au-dessus de 0,812	»	*b.* trop d'alcool.
		2° Pharmacopée française { éther 1, alcool 1 ; D = 0,780		
Spiritus ætheris chlorati. *Ether chlorhydrique.*	1° On essaie la préparation avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne rougit pas	la préparation n'est pas acide selon la prescription	»
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	0,838 à 0,842	conforme	»
		a. au-dessous de 0,838	»	*a.* trop fort.
		b. au-dessus de 0,842	»	*b.* trop faible.
Spiritus ætheris nitrosi. *Ether azoteux alcoolisé.*	1° On essaie le liquide avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne rougit que faiblement	acceptable	»
	2° Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	0,840 à 0,850	conforme	»
		a. au-dessous de 0,840	»	*a.* trop fort.
		b. au-dessus de 0,850	»	*b.* trop faible.
Spiritus dilutus. *Alcools étendus à 85°, 80°, 70° et 60°.*	Détermination du poids spécifique d'après la méthode *a*	alcool à 85°, D. = 0,850	conforme	»
		alcool à 80°, D. = 0,864	»	»
		alcool à 70°, D. = 0,891	»	»
		alcool à 60°, D. = 0,914	»	»
Spiritus formicarum. *Alcoolat de fourmis.*	1° On essaie le liquide avec le papier réactif bleu	le papier bleu rougit fortement	conforme	»
	2° On agite fortement dans un tube 20 grammes d'alcoolat de fourmis avec 1 gramme d'acétate de plomb liquide	on obtient un mélange rempli presque entièrement de cristaux en forme de plumes	réaction caractéristique	»
		on ne remarque que fort peu de cristaux ou pas du tout	»	la préparation manque d'acide formique en tout ou en partie.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Stibium sulfuratum aurantiacum. *Soufre doré d'antimoine.*	1° On arrose dans un tube 5 décigrammes de soufre doré avec *a.* 5 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* } insoluble	conforme	»
	c. 5 grammes d'acide chlorhydrique concentré et bouillant et on agite	*c.* se dissout en déposant du soufre	»	»
	2° On chauffe 2 décigrammes de soufre doré dans un tube étroit au-dessus de la lampe à alcool	donne lieu à un sublimé de soufre et à un résidu noir de sulfure d'antimoine	selon la prescription	»
	3° On mélange dans un tube 5 décigrammes de soufre doré avec 4 grammes de lessive de potasse	se dissout sans résidu	pur	»
		se dissout en partie en laissant un résidu	»	substances étrangères, oxyde de fer, tuile pilée, etc.
	4° On agite dans un tube 5 décigrammes de soufre doré avec 40 grammes d'ammoniaque	*a.* se dissout en majeure partie en ne laissant qu'un petit résidu qui, séparé du liquide surnageant par décantation, est soluble dans 5 décigrammes d'acide tartrique	pur	»
		b. ne se dissout qu'en petite quantité en laissant un résidu considérable qui ne peut être dissous par 5 décigrammes d'acide tartrique	»	renferme un excès de soufre et d'autres substances étrangères.
	5° On triture 1 gramme de soufre doré avec 10 grammes d'eau distillée dans une capsule; on filtre dans un tube et après avoir examiné la saveur, on traite le liquide par 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	le liquide filtré n'a pas de saveur acide et ne change pas par l'addition du réactif	pur	»
		il a une saveur acide et donne avec le réactif un trouble blanc	»	préparation qui n'a pas été suffisamment lavée.
	6° On triture dans une capsule 1 gramme de soufre doré avec 1 gramme de bicarbonate de soude et 5 grammes d'eau distillée; on filtre dans un tube et on ajoute au liquide 4 grammes d'acide chlorhydrique (en excès)	trouble léger	acceptable	»
		trouble jaunâtre	»	sulfure d'arsenic.
Stibium sulfuratum crudum. *Sulfure d'antimoine du commerce.*	1° On arrose dans un petit ballon 1 gramme de sulfure d'antimoine finement pulvérisé avec 10 grammes d'acide chlorhydrique, on chauffe à l'air libre d'abord doucement et on fait bouillir ensuite le mélange	se décompose en dégageant de l'hydrogène sulfuré et ensuite se dissout *a.* presque complètement	acceptable	»
		b. incomplètement en laissant un résidu considérable	»	silice et autres substances étrangères.
	2° On partage après décantation la solution précédente en deux portions égales dans des tubes			
	a. on mélange la première portion avec son volume d'alcool à 90°	trouble léger	acceptable	»
		trouble prononcé ou précipité blanc cristallin	»	renferme une trop grande quantité de plomb.
	on ajoute ensuite 5 gr. d'ammoniaque (en excès) et on filtre dans un tube	le liquide filtré a une teinte bleuâtre	acceptable	»
		le liquide est fortement coloré en bleu	»	cuivre.
	b. on mélange la deuxième portion avec 1 gramme d'acide chlorhydrique, on y ajoute 5 décigr. de protochlorure d'étain et on chauffe sur la lampe à alcool	la liqueur se colore légèrement en brun	pur	»
		forte coloration brune	»	arsenic.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Stibium sulfuratum lævigatum. *Sulfure d'antimoine réduit en poudre fine par lévigation.*	L'examen de cette préparation se fait exactement comme celui du sulfure d'antimoine du commerce, seulement la solution dans l'acide chlorhydrique traitée par le protochlorure d'étain ne doit donner la *moindre coloration brune*	pas de coloration brune coloration brune	pur »	» arsenic.
Stibium sulfuratum rubrum. *Kermès minéral.*	1° On étend sur une feuille de papier noir glacé 2 grammes de kermès et on l'examine à la loupe	on remarque dans la poudre de petits cristaux on n'aperçoit pas de petits cristaux	conforme »	» la préparation n'est pas faite *lege artis.*
	2° La préparation est traitée par la lessive de soude	elle lui cède un sulfure d'antimoine	conforme à la prescription	»
	3° Elle est traitée par une solution chaude d'acide tartrique	elle lui cède un oxyde d'antimoine	selon la prescription	»
Strychninum. *Strychnine.*	1° On agite dans un tube 5 centigrammes de strychnine avec *a.* 5 grammes d'eau distillée froide *b.* 5 grammes d'eau distillée bouillante *c.* 5 grammes d'éther *d.* 5 grammes d'alcool absolu *e.* 5 grammes d'alcool à 70°	 *a.* presque pas soluble *b.* très-peu soluble *c.* *d.* } presque pas soluble *e.* plus facilement soluble	 » » conforme »	 » » » »
	2° On agite dans un tube 5 centigrammes de strychnine avec 5 grammes d'alcool (D. = 0,889) et on essaie la solution avec le papier réactif jaune	le papier jaune brunit	réaction alcaline caractéristique	»
	3° On arrose sur un verre de montre 2 centigr. de strychnine avec 3 à 4 gouttes d'acide sulfurique concentré *sans chauffer* et on met dans la solution un petit cristal de bichromate de potasse	la solution prend une couleur bleue ou violette passant bientôt au rouge et ensuite au vert	réaction caractéristique	»
	4° On arrose dans un tube 5 centigrammes de strychnine avec 1 gr. d'alcool (D. = 0,889), on ajoute à la solution 2 gouttes de lessive de potasse, et enfin encore 2 à 3 gouttes de lessive de potasse (en excès) quand le précipité s'est formé	le précipité formé ne se redissout pas dans un excès d'alcali le précipité se redissout	pure »	» morphine, vératrine.
	5° On arrose dans un tube 2 centigr. de strychnine avec 5 décigr. d'acide nitrique étendu	la solution reste incolore la solution se colore en rouge	pure »	» brucine, morphine.
	6° On arrose dans un tube 2 centigr. d'un sel de strychnine avec 5 décigrammes d'acide nitrique concentré, on abandonne au repos pendant quelques minutes et on chauffe ensuite sur la lampe à alcool	la solution se colore en jaune seulement quand on chauffe la solution se colore en rouge avant de chauffer	pure »	» morphine, brucine.
Strychninum nitricum.	1° On agite dans un tube 5 centigrammes de nitrate de strychnine avec			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Nitrate de strychnine. (Suite.)	*a.* * 3 gr. d'eau distillée froide *b.* * 15 centigrammes d'eau distillée bouillante	*a.* *b.* } soluble	»	»
	c. 2 grammes d'alcool absolu	*c.* très-peu soluble	»	»
	d. 2 grammes d'alcool à 70°	*d.* plus soluble	»	»
	2° On essaie une des solutions précédentes de nitrate de strychnine avec le papier réactif bleu et jaune	ni le papier bleu ni le papier jaune ne changent de couleur	selon la prescription	»
	3° Les autres essais servant à constater la pureté de ce produit se feront comme pour la strychnine			
Styrax liquidus. *Styrax liquide.*	On agite dans un tube 2 gr. de styrax liquide avec 10 grammes d'alcool à 90°	se dissout assez bien	conforme	»
Succinum. *Succin (ambre jaune).*	On agite dans un tube 5 décigrammes de succin avec *a.* 2 grammes d'alcool à 90° *b.* 2 grammes d'éther *c.* 2 grammes d'essence de térébenthine *d.* 2 grammes d'huile d'olives	*a.* *b.* *c.* *d.* } à peine un peu soluble	»	»
Succus juniperi inspissatus. *Rob de genièvre.*	On délaie dans une capsule 5 gr. du produit avec 20 gr. d'eau distillée et on décante la solution dans une éprouvette	solution trouble	conforme	»
Succus liquiritiæ crudus. *Extrait de réglisse brut.*	On dissout dans une capsule 5 gr. du produit dans 20 gr. d'eau distillée et on décante la solution dans une éprouvette	en majeure partie soluble	conforme	»
Succus liquiritiæ depuratus. *Extrait de réglisse dépuré.*	On dissout dans une capsule 5 gr. du produit dans 50 gr. d'eau distillee et on décante la solution dans une éprouvette	solution limpide	conforme	»
Succus sambuci inspissatus. *Rob de sureau.*	1° On dissout dans une capsule 5 gr. du produit dans 20 gr. d'eau distillée et on décante la solution dans une éprouvette	se dissout en donnant un liquide un peu trouble	conforme	»
	2° La recherche du cuivre se fait comme pour les extraits en général			
Sulfur depuratum. *Soufre dépuré.*	1° On chauffe 1 gramme de la substance dans une capsule de porcelaine au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise presque complétement	acceptable	»
		se volatilise en partie seulement en laissant un résidu considérable	»	substances étrangères.
	2° On agite dans un tube 1 gr. de la substance avec 4 grammes de lessive de potasse et on chauffe sur la lampe à alcool	se dissout complétement	pur	»
		ne se dissout qu'en partie	»	substances terreuses étrangères.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Sulfur depuratum. (Suite.)	3° On agite pendant quelque temps dans un tube 2 grammes de soufre avec 4 grammes d'eau distillée, on laisse déposer et on essaie le liquide surnageant avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne change pas	conforme	»
		le papier bleu rougit	»	acide libre, acide sulfureux.
	4° On arrose dans un ballon 1 gramme de soufre avec 3 gr. d'ammoniaque; on fait digérer pendant une demi-heure, on filtre dans un tube et on ajoute au liquide 5 grammes d'acide chlorhydrique (en excès)	pas de changement	pur	»
		trouble ou précipité jaune	»	sulfure d'arsenic.
Sulfur iodatum. *Iodure de soufre.*	On chauffe 1 décigramme du produit dans une capsule au-dessus de la lampe à alcool	se volatilise complètement	pur	»
		ne se volatilise qu'en partie en laissant un résidu	»	substances fixes, alumine, silice, gypse, etc.
Sulfur præcipitatum. *Soufre précipité.*	1° On chauffe dans une capsule 5 décigrammes du produit au-dessus de la lampe à alcool	ne laisse qu'un résidu faible	acceptable	»
		laisse un résidu considérable	»	substances étrangères, alumine, gypse.
	2° On étend 1 décigramme de la substance sur une bandelette de papier réactif bleu légèrement humectée	le papier bleu ne change pas de couleur	pur	»
		le papier bleu rougit	»	acide libre, sulfureux.
	3° On arrose dans un ballon 2 grammes de la substance avec *a.* 5 grammes d'eau distillée ou *b.* 5 grammes d'acide chlorhydrique ou bien *c.* 5 grammes d'ammoniaque on fait digérer les trois mélanges au bain-marie pendant un quart d'heure, on filtre et on évapore dans une capsule de porcelaine	le liquide filtré ne laisse pas de résidu dans les trois essais	pur	»
		il laisse un résidu dans l'un ou l'autre des essais	»	substances étrangères.
Sulfur sublimatum. *Soufre sublimé (fleurs de soufre).*	1° On arrose dans un ballon 2 grammes de la substance avec 6 grammes d'ammoniaque. On fait digérer le mélange pendant une demi d'heure au bain-marie, on filtre dans un tube et on ajoute au liquide 10 grammes d'acide chlorhydrique (en léger excès)	pas de changement ou trouble insignifiant	acceptable	»
		trouble prononcé	»	arsenic.
	2° On arrose dans un ballon 2 grammes de la substance avec 10 grammes d'eau régale, on fait bouillir pendant 5 minutes et on ajoute au mélange 2 gr. d'acide sulfureux	*a.* pas de changement	pur	»
		b. trouble léger	acceptable	»
		c. il se forme dans le mélange des flocons rouges	»	sélénium.
Syrupus ferri iodati. *Sirop d'iodure de fer.*	On étend 10 grammes du sirop avec 40 grammes d'eau distillée et on ajoute au mélange 6 grammes de solution de sulfate de cuivre; on agite fortement et on porte le tout sur un filtre taré. On lave le précipité avec soin, on le dessèche à 50° et on le pèse	le précipité pèse 6 décigrammes	il renferme la quantité voulue d'iode	»
		le précipité pèse moins de 6 décigrammes (le sirop du Codex devant renfermer 10 fois moins d'iodure de fer, on doit opérer sur 100 grammes de matière pour trouver le même résultat)	»	le sirop renferme trop peu d'iode.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Syropus ferri oxydati solubilis. *Sirop de saccharate ferrique.*	On mélange dans un ballon 30 gr. du sirop avec 100 gr. d'eau de chaux et on chauffe à l'ébullition. On recueille le précipité sur un filtre, on le lave soigneusement avec de l'eau distillée et on l'introduit encore humide dans une petite capsule. On le dissout ensuite avec 4 gr. d'acide chlorhydrique ; on ajoute 20 gr. d'eau distillée, puis 5 gr. d'ammoniaque, on agite, on chauffe et on filtre. Le nouveau précipité, après avoir été lavé avec soin, séché et calciné légèrement dans une capsule de porcelaine tarée, est pesé	le précipité calciné pèse 0,428 gr. le précipité pèse moins de 0,428 gr.	renferme la quantité prescrite de fer »	» renferme une trop petite quantité de fer.
Syrupus rubi idaei. *Sirop de framboises.*	On mélange dans un tube * 10 centimètres cubes de sirop avec * 5 centimètres cubes d'acide nitrique ou mieux, d'acide chlorhydrique	pas de changement la couleur rouge du sirop passe au jaune	sirop véritable »	 le sirop est coloré artificiellement avec de l'aniline, etc.
Tartarus boraxatus. *Tartrate borico-potassique (crème de tartre soluble).*	1° On agite dans un tube * 2 gr. de la substance avec * 8 grammes d'eau distillée	complétement soluble soluble en partie en laissant un résidu	conforme »	» excès de crème de tartre.
	2° On dissout dans un tube 2 grammes de la substance dans 8 grammes d'eau distillée et on divise la solution en deux portions égales			
	a. on ajoute à la première portion 2 grammes d'hydrogène sulfuré	pas de changement trouble foncé	pur 	» métaux, cuivre, plomb.
	b. on ajoute à la deuxième portion 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement *a.* précipité blanc *b.* précipité foncé	pur » »	» *a.* zinc. *b.* fer.
Tartarus depuratus. *Bitartrate de potasse (crème de tartre pur).*	1° On agite dans un tube * 1 gr. de crème de tartre avec *a.* * 180 grammes d'eau distillée froide *b.* * 20 grammes d'eau distillée bouillante *c.* 10 grammes d'alcool à 90°	*a.*, *b.* soluble *c.* insoluble	conforme	
	2° On arrose dans un tube 2 grammes de crème de tartre avec 3 grammes de solution de carbonate de potasse	se dissout complétement et avec effervescence se dissout en partie en laissant un résidu	pur	» tartrate de chaux.
	3° On arrose dans un tube 2 grammes de crème de tartre avec 2 grammes de lessive de potasse et 10 grammes d'eau distillée	se dissout complétement ne se dissout qu'incomplétement en laissant un résidu	pur	» tartrate de chaux.
	4° On arrose dans un tube 5 grammes de crème de tartre avec 10 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	la substance ne se colore pas elle prend une couleur foncée	pur	» métaux, plomb, étain, cuivre.
	5° On fait bouillir dans un tube 2 grammes de crème de tartre avec 40 grammes d'eau distillée, on laisse refroidir, on filtre ; on ajoute au liquide filtré 1 gramme d'acide nitrique et on partage le mélange en deux portions égales			
	a. on ajoute à la première portion 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de trouble trouble blanc	pur	» sulfate de potasse.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Tartarus depuratus. (Suite.)	*b.* à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent	trouble léger trouble prononcé	acceptable »	» renferme une plus ou moins grande quantité de chlorures (chlorure de potassium).
	6° On dissout dans un tube 2 grammes de crème de tartre avec 3 grammes d'ammoniaque et 4 grammes d'eau distillée et on partage la solution en deux portions égales			
	a. on ajoute à la première portion 1 gramme de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement trouble foncé prononcé	pur »	» substances métalliques, fer.
	b. on ajoute à la deuxième portion 5 gouttes d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement trouble ou précipité blanc	pur »	» chaux, gypse, etc.
Tartarus ferratus. *Tartrate de fer et de potasse.*	1° On chauffe 1 gramme de la substance au rouge dans un creuset de platine au-dessus de la lampe à alcool	brûle en dégageant une odeur particulière et en laissant un résidu	conforme	»
	2° On étend quelques parcelles du résidu calciné sur du papier réactif jaune	le papier jaune brunit fortement	conforme	»
	3° On agite dans un tube 1 gr. de la substance avec 16 grammes d'eau distillée froide	se dissout en majeure partie en donnant un liquide d'un vert foncé	conforme	»
Tartarus natronatus. *Tartrate de potasse et de soude (sel de Seignette).*	1° On arrose dans un tube 6 grammes de la substance avec *a.* 9 grammes d'eau distillée froide *b.* 2 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* } soluble *b.* }	conforme	»
	2° On partage la première solution aqueuse en trois portions égales			
	a. on ajoute à la première portion 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	pas de changement trouble foncé	pur »	» substances métalliques.
	b. on ajoute à la deuxième portion 5 décigrammes de sulfhydrate d'ammoniaque	pas de changement trouble foncé	pur »	» fer.
	c. on ajoute à la troisième portion 5 gouttes d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement trouble blanc	pur »	» chaux.
	3° On ajoute dans un tube à une des solutions aqueuses de 1° 5 décigrammes d'acide nitrique, on sépare par décantation le liquide qui surnage sur le précipité formé et on le partage en deux portions égales			
	a. on ajoute à la première portion 2 à 3 gouttes de chlorure de baryum en solution	pas de changement trouble blanc	pur »	» sulfates.
	b. on ajoute à la deuxième portion 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	trouble léger trouble prononcé	acceptable »	» chlorures.
Tartarus stibiatus. *Tartre stibié (émétique).*	1° On chauffe 1 décigramme de la substance sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	se carbonise	conforme	»
	2° On arrose dans un tube 1 gramme de tartre stibié avec			

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	renfermant les impuretés suivantes
Tartarus stibiatus. (Suite.)	*a.* 15 grammes d'eau distillée froide *b.* 2 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* } soluble *b.* }	conforme	»
	c. 10 grammes d'alcool à 90°	*c.* insoluble	»	»
	3° On essaie une des solutions avec le papier réactif bleu	le papier bleu ne rougit que faiblement	réaction faiblement acide conforme	»
	4° On mélange une des solutions aqueuses d'émétique avec 5 décigrammes d'acide tartrique et on partage le liquide en trois portions égales			
	a. à la première portion on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement trouble blanc	pur »	» sulfates de potasse.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	pas de changement trouble blanc	pur »	» chlorures de potassium.
	c. à la troisième portion on ajoute 5 gouttes d'oxalate d'ammoniaque	pas de changement trouble blanc	pur »	» chaux.
	5° A une des solutions aqueuses d'émétique on ajoute d'abord 5 décigrammes d'acide acétique, puis 4 gouttes de cyanure ferroso-potassique	pas de changement le liquide devient bleuâtre	pur »	» fer.
	6° On dissout dans un tube 1 gramme d'émétique dans 5 gr. d'acide chlorhydrique étendu, on ajoute à la solution 1 gr. de protochlorure d'étain en chauffant au-dessus de la lampe à alcool	pas de changement le mélange prend une teinte brunâtre	pur »	» arsenic.
Tinctura ferri acetici ætherea. *Teinture éthérée d'acétate de fer.*	On évapore 10 grammes de la préparation à siccité dans une capsule; on calcine légèrement, on laisse refroidir, on ajoute quelques gouttes d'acide nitrique, on calcine encore et on pèse	le résidu pèse 0,85 gr. le résidu pèse moins de 0,85 gr.	conforme »	» trop peu de fer.
Tinctura ferri chlorata ætherea. *Teinture éthérée de chlorure de fer (per).*	On évapore 20 grammes de la préparation dans une capsule au bain-marie; on traite le résidu par 10 gouttes d'acide nitrique concentré, on chauffe encore un peu; on étend avec 20 grammes d'eau distillée, on ajoute 3 gr. d'ammoniaque et on agite fortement. On recueille le précipité sur un filtre, on le lave, on le dessèche, on le calcine et on le pèse	le résidu pèse 27 centigrammes le résidu pèse moins de 27 centigrammes (la préparation de l'ancien Codex français renfermait environ 4 fois plus de fer, on doit donc trouver un résultat quatre fois plus fort)	conforme »	» renferme trop peu de fer.
Tinctura iodi decolorata. *Teinture d'iode décolorée.*	Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	0,940 à 0,945	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Tinctura opii crocata. *Laudanum de Sydenham.*	Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	1,018 à 1,022 *a.* au-dessous de 1,018 *b.* au-dessus de 1,022 (la préparation du Codex français est faite avec un peu plus d'opium : 1/8 au lieu de 1/10)	conforme » »	» *a.* trop faible. *b.* trop fort.
Tinctura opii simplex. *Alcoolé d'opium.*	Détermination du poids spécifique d'après la méthode *b*	0,994	»	»
Tubera jalapæ. *Racine de jalap.*	1° On arrose dans un ballon 10 grammes de racine de jalap pulvérisé avec 50 grammes d'alcool à 90°, on chauffe au bain-marie à l'ébullition et en agitant souvent, on laisse refroidir complètement. Après avoir laissé déposer, on décante le liquide pour le filtrer et on traite le résidu encore par 30 grammes d'alcool dans le même ballon comme précédemment. On réunit enfin le tout sur un filtre, on lave le résidu encore avec 10 grammes d'alcool et on évapore à siccité tout le liquide filtré dans une capsule de porcelaine taré ; on lave le dernier résidu obtenu avec 5 à 10 grammes d'eau distillée, on le dessèche complètement et on le pèse	le résidu de l'évaporation de la solution alcoolique pèse au moins 1 gramme	conforme	»
	2° On réduit en poudre le résidu obtenu précédemment, on l'agite fréquemment dans un ballon avec 10 grammes d'éther et on abandonne au repos pendant une demi-heure. On décante le liquide éthéré, on le filtre, on l'évapore dans une capsule tarée et on pèse le résidu	le résidu de l'évaporation du liquide éthéré pèse tout au plus 1 décigramme le résidu pèse plus de 1 décigramme	conforme à la prescription »	» mélangé avec de la poudre de radix *ipomoeae orizabensis.*
Unguentum hydrargyri cinereum. *Pommade mercurielle (onguent napolitain)*	1° On étend en couche mince 5 grammes de la pommade sur une feuille de papier glacé noir	à l'œil nu on ne doit plus apercevoir de globules de mercure on aperçoit encore des globules dans la pommade	conforme »	» la préparation n'a pas été suffisamment travaillée.
	2° On chauffe dans une capsule tarée 9 grammes de la pommade jusqu'à ce que le liquide ait commencé à bouillir et on abandonne au repos pendant quinze minutes. On décante ensuite le liquide graisseux et on lave le résidu à plusieurs reprises avec de la benzine, on chauffe doucement pour chasser le reste de benzine et on pèse le résidu	le résidu qui par trituration avec un pilon se réunit en un globule métallique pèse 3 grammes il pèse moins de 3 gr. (la préparation du Codex français renferme 1 1/2 fois plus de mercure. On doit donc obtenir un résidu = 4,5 gr. de mercure métallique)	conforme à la prescription »	» renferme trop peu de mercure.
Veratrinum. *Vératrine.*	1° On mélange dans un tube 1 décigramme de vératrine avec *a.* 12 gr. d'eau distillée froide *b.* 2 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* } *b.* } à peine soluble	conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé pur	Nature du médicament essayé renfermant les impuretés suivantes
Veratrinum. (Suite.)	*c.* 3 décigrammes d'alcool à 90° *d.* 1 gramme d'éther *e.* 1 gramme d'acide chlorhydrique étendu *f.* 1 gramme d'acide nitrique étendu	*c.* *d.* *e.* *f.* complétement soluble	conforme	»
	2° La solution alcoolique précédente est essayée avec le papier réactif jaune	le papier jaune brunit	réaction alcaline caratéristique	»
	3° On dissout dans un tube 2 décigrammes de vératrine avec 2 grammes d'eau distillée préalablement acidulée avec 5 gouttes d'acide chlorhydrique et on ajoute à la solution 2 à 3 gouttes de lessive de potasse, et après formation du précipité on ajoute encore 10 gouttes de lessive de potasse	il se forme un précipité blanc	conforme	»
		le précipité est *a.* insoluble dans un excès d'alcali	conforme	»
		b. il est soluble dans un excès	»	sabadilline ou sabatrine.
	4° Le mélange précédent de vératrine et de lessive de potasse est agité fortement et divisé ensuite en trois portions égales dans des tubes			
	a. à la première portion on ajoute 1 gramme d'alcool à 90° *b.* à la deuxième portion on ajoute 1 gramme d'éther *c.* à la troisième portion on ajoute 2 grammes de chloroforme	*a.* *b.* *c.* le précipité se dissout facilement	conforme	»
	5° On dissout dans un tube 1 décigramme de vératrine dans 2 grammes d'alcool à 90 et on ajoute à la solution 2 gouttes de solution de chlorure de platine	il ne se produit pas de précipité	conforme à la prescription	»
	6° On arrose sur un verre de montre 5 centigrammes de vératrine avec 5 gouttes d'acide chlorhydrique concentré et on chauffe le mélange au bain-marie en remuant avec une baguette de verre	la substance se dissout en se colorant en rouge pourpre	réaction caractéristique	»
	7° On arrose sur un verre de montre 5 centigrammes de vératrine avec 5 gouttes d'acide sulfurique concentré et on chauffe le mélange au bain-marie en agitant avec une baguette en verre	le mélange prend d'abord une couleur jaune qui en chauffant passe au rouge écarlate et enfin au rouge violet	réaction caractéristique	»
	8° On chauffe 5 centigrammes de vératrine sur une lame de platine jusqu'à calcination	se carbonise d'abord et finit par brûler complétement	pure	»
		brûle en laissant un résidu	»	substances fixes étrangères.
Zincum aceticum. *Acétate de zinc.*	1° On mélange dans un tube 1 gramme de la substance avec *a.* 3 grammes d'eau distillée froide *b.* 1,5 gramme d'eau distillée bouillante *c.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* *c.* soluble	conforme	»
	2° On essaie une des solutions précédentes avec le papier réactif bleu	le papier bleu rougit faiblement	réaction faiblement acide	»
	3° On ajoute à la solution précédente		conforme	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé: pur	Nature du médicament essayé: renfermant les impuretés suivantes
Zincum aceticum. (Suite.)	*a.* 1 gramme de lessive de potasse	il se produit un précipité blanc	conforme	»
	b. on ajoute encore 1 gramme de lessive de potasse (en excès)	le précipité d'abord formé se redissout	conforme	»
	c. on ajoute à la solution du précipité dans un excès de potasse 2 gr. d'hydrogène sulfuré	il se produit de nouveau un précipité blanc	conforme	»
		il se produit un précipité foncé	»	métaux étrangers, oxyde ferreux, manganèse, cadmium.
	4° On ajoute à une des solutions aqueuses précédentes 10 gr. de solution de carbonate d'ammoniaque et après formation du précipité on ajoute encore 10 gr. de carbonate (en excès)	le précipité se dissout complètement	conforme	»
		le précipité ne se redissout pas complètement	»	chaux, manganèse, alumine.
	5° On ajoute à la solution du précipité dans un excès de carbonate d'ammoniaque 1 goutte d'acide phosphorique	il ne se produit pas de trouble	pur	»
		il se forme un trouble blanc	»	magnésie.
Zincum chloratum. *Chlorure de zinc.*	1° On chauffe 5 décigrammes de chlorure de zinc jusqu'au rouge sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	commence par fondre en laissant un résidu jaunâtre qui au rouge se volatilise en dégageant des vapeurs blanches	conforme	»
	2° On mélange dans un tube 1 gramme de chlorure de zinc avec 1 gramme d'eau distillée	se dissout facilement en donnant un liquide presque limpide	conforme	»
	3° On ajoute à la solution aqueuse précédente 2 à 3 gouttes d'acide chlorhydrique et quand le liquide est devenu complétement limpide on y verse 3 gr. d'alcool à 90°	il ne se produit pas de trouble nouveau	pur	»
		le liquide se trouble encore	»	sels étrangers.
	4° Les autres essais nécessaires pour constater la pureté de ce médicament se feront comme pour l'acétate			
Zincum ferrocyanatum. *Ferrocyanure de zinc.*	1° On agite en chauffant dans un tube 5 décigrammes de la substance avec *a.* 5 grammes d'eau distillée *b.* 5 grammes d'ammoniaque *c.* 5 grammes d'acide chlorhydrique étendu	*a.* *b.* *c.* } insoluble	conforme	»
	2° On calcine dans une capsule de platine 5 décigrammes de la substance et on essaie le résidu en le mettant sur une bande de papier réactif jaune humectée	le papier jaune brunit	réaction alcaline caractéristique	»
	3° On introduit le résidu obtenu précédemment dans un tube, on l'arrose avec 2 grammes d'acide chlorhydrique, on chauffe et on ajoute à la solution obtenue 2 à 3 gouttes de ferrocyanure de potassium	il se produit un précipité bleu	réaction caractéristique	»
Zincum lacticum. *Lactate de zinc.*	1° On mélange dans un tube 5 décigrammes de lactate de zinc avec *a.* 30 grammes d'eau distillée froide *b.* 3 grammes d'eau distillée bouillante	*a.* *b.* } soluble	»	»
	c. 5 grammes d'alcool à 90°	*c.* insoluble	»	»

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Zincum lacticum. (Suite.)	2° On arrose dans un tube 5 décigrammes de lactate de zinc avec 2 grammes d'acide sulfurique concentré	la substance ne se colore pas	pur	»
		la substance est noircie	»	substances organiques étrangères, acides tartrique, citrique, sucre de lait.
	3° On mélange dans un tube 1 gramme de la substance avec 60 grammes d'eau distillée, on chauffe doucement sur la lampe et on essaie le liquide avec le papier réactif bleu	le papier bleu rougit	réaction acide caractéristique	»
	4° On partage la solution aqueuse précédente en cinq portions égales dans des tubes			
	a. à la première portion on ajoute 2 grammes de solution d'hydrogène sulfuré	précipité d'un blanc pur	conforme	»
		coloration foncée	»	métaux étrangers.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	sulfate.
	c. à la troisième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de nitrate d'argent en solution	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	chlorures.
	d. à la quatrième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de solution d'acétate de plomb	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	acides malique, citrique, oxalique, tartrique, etc.
	e. à la cinquième portion on ajoute 2 grammes de solution de carbonate d'ammoniaque	précipité blanc	conforme	»
	on ajoute après formation du précipité encore 2 gr. de carbonate d'ammoniaque (en excès)	le précipité formé se redissout complètement	pur	»
		il ne se redissout pas complètement	»	chaux, alumine.
	on ajoute enfin à la dernière solution dans le carbonate d'ammoniaque en excès 2 à 3 gouttes de solution de phosphate de soude	la solution reste limpide	pur	»
		la solution se trouble	»	magnésie.
Zincum oxidatum purum. *Oxyde de zinc pur.*	1° On agite fortement dans un tube 5 grammes d'oxyde de zinc avec 10 grammes d'eau distillée, on filtre et on partage le liquide en trois portions égales			
	a. à la première portion on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de chlorure de baryum	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	sulfates.
	b. à la deuxième portion on ajoute 2 à 3 gouttes de solution de nitrate d'argent	pas de changement	pur	»
		trouble blanc	»	chlorures.
	c. la troisième portion est évaporée à siccité dans une petite capsule	l'évaporation ne laisse pas le moindre résidu	pur	»
		il y a un résidu	»	sels de soude ou de potasse.
	2° On arrose dans un tube 1 gramme d'oxyde de zinc avec 6 grammes d'acide acétique	se dissout sans effervescence	conforme	»
		se dissout avec effervescence	»	carbonates, carbonate de zinc.
	3° On ajoute à la solution obtenue en 2° 5 grammes d'ammoniaque (en excès)	pas de changement	pur	»
		trouble	»	phosphates de chaux, d'alumine.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé	
			pur	renfermant les impuretés suivantes
Zincum oxydatum purum. (Suite.)	4° Si dans l'essai précédent il n'y a pas eu de trouble, on ajoute encore au liquide 2 gr. de solution d'hydrogène sulfuré	il se forme un précipité d'un blanc pur	conforme	»
		précipité jaune ou foncé	»	métaux étrangers.
	5° Enfin au mélange précédent on ajoute 3 grammes d'acide chlorhydrique	le précipité se dissout	conforme	»
		le précipité ne se dissout pas	»	métaux étrangers.
Zincum oxydatum venale. *Oxyde de zinc du commerce (tuthie).*	1° On calcine 1 gramme de la substance sur la lame de platine au-dessus de la lampe à alcool	la substance jaunit	conforme	»
	2° On arrose dans un tube 1 gramme de la substance avec 6 grammes d'acide acétique	dissolution facile et complète	pur	»
		ne se dissout qu'en partie	»	substances étrangères, gypse, sulfate de baryte.
	3° On dissout dans un tube 1 gramme de la substance dans 5 grammes d'acide chlorhydrique étendu et on ajoute à la solution 1 gramme de lessive de potasse. S'il s'est formé un précipité, on ajoute encore 2 grammes de lessive de potasse (excès)	il se forme un précipité blanc	pur	»
		le précipité se redissout	pur	»
		le précipité ne se redissout pas complétement	»	chaux.
Zincum sulfocarbolicum. *Sulfophénate de zinc.*	1° On agite dans un tube 1 gr. de la substance avec *a.* 4 grammes d'eau distillée *b.* 6 grammes d'alcool à 90°	*a.* *b.* dissolution facile et complète	conforme	»
	2° On ajoute dans un tube à la solution aqueuse précédente 3 gr. de sulfhydrate d'ammoniaque, et s'il s'est formé un précipité on ajoute encore 2 grammes de sulfhydrate (en excès). On filtre, on évapore dans une capsule de porcelaine et on calcine le résidu	le résidu se volatilise complétement	pur	»
		après la calcination il y a un résidu	»	substances étrangères, sels de potasse et de soude.
	3° On ajoute à une solution aqueuse préparée comme en 1° 5 à 6 gouttes de solution de perchlorure de fer	la solution se colore en violet	réaction caractéristique	»
	4° On dissout dans un tube 5 grammes de la substance dans 25 grammes d'eau distillée; on ajoute à la solution 60 grammes de solution de carbonate de soude, on fait bouillir et on recueille le précipité sur un filtre. On lave le précipité avec soin, on le dessèche, on le calcine légèrement dans une capsule tarée et on en prend le poids	le précipité pèse 75 centigrammes	selon la prescription	
		le précipité pèse moins de 75 centigrammes	»	renferme une trop faible quantité d'oxide de zinc.
Zincum sulfuricum. *Sulfate de zinc.*	1° On agite dans un tube 1 gr. de sulfate de zinc avec *a.* 1 gramme d'eau distillée *b.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.* soluble	conforme	»
		b. à peine soluble	»	»
	2° On ajoute à une solution aqueuse de la substance faite comme en 1° 1 gramme d'ammoniaque, et s'il s'est formé un précipité on ajoute encore 2 gr. d'ammoniaque en excès, enfin on mélange le tout avec 1 gramme d'hydrogène sulfuré en solution	il se forme un précipité	conforme	»
		le précipité se redissout complétement	conforme	»
		la solution ne change pas	pur	»
		la solution prend une couleur foncée	»	fer, cuivre.

Médicament à essayer	MÉTHODE D'ESSAI	RÉSULTAT DE L'ESSAI	Nature du médicament essayé — pur	Nature du médicament essayé — renfermant les impuretés suivantes
Zincum valerianicum. *Valériánate de zinc.*	1° On agite dans un tube * 5 décigrammes de la substance avec *a.* * 45 grammes d'eau distillée froide *b.* * 38 grammes d'eau distillée bouillante *c.* 5 grammes d'alcool à 90°	*a.*, *b.*, *c.* } soluble	conforme	»
	2° On arrose dans un tube 5 décigrammes de la substance avec 5 grammes d'eau distillée et on ajoute 5 gouttes d'acide chlorhydrique	il se sépare de l'acide valérianique sous forme de gouttelettes huileuses	conforme	»
	3° On arrose dans un tube 5 décigrammes de la substance avec 3 grammes d'ammoniaque (en excès) et on partage la solution en deux portions	dissolution complète dissolution incomplète (liquide trouble)	pur »	» substances étrangères.
	a. à la première portion on ajoute 5 gouttes de solution de chlorure de calcium	pas de changement trouble blanc	pur »	» acides tartrique, oxalique, citrique.
	b. à la deuxième portion on ajoute 5 gouttes de solution de phosphate de chaux	pas de changement trouble blanc	pur »	» magnésie.
	4° On arrose dans un creuset de platine taré * 1 gramme de la substance avec * 2 grammes d'acide nitrique; on chauffe le mélange sur la lampe à alcool d'abord doucement, puis progressivement jusqu'au rouge, et on détermine le poids du résidu	*a.* le résidu pèse 30 centigrammes *b.* le résidu pèse moins de 30 centigrammes	conforme »	» renferme trop d'eau de cristallisation ou se trouve mélangé avec du butyrate de zinc.

FIN.

TABLE ALPHABÉTIQUE DES MATIÈRES

A

B

C

N

O

P

Q

R

S

T

V

Paris. — Typographie Paul Schmidt, rue Perronet, 5.



Librairie **C. REINWALD & Ce**, *15, rue des Saints-Pères.*

LA DESCENDANCE DE L'HOMME ET LA SÉLECTION SEXUELLE

PAR CH. DARWIN

Traduit de l'anglais
PAR
J. J. MOULINIÉ
—
Préface
PAR
CARL VOGT
—



Deuxième édition
REVUE
par
M. EDM. BARBIER
—

2 volumes in-8, avec gravures sur bois. Prix, cartonné à l'anglaise : 16 fr.

L'EXPRESSION DES ÉMOTIONS CHEZ L'HOMME ET LES ANIMAUX

PAR CH. DARWIN

Traduit par SAMUEL POZZI et RENÉ BENOIT



Traduit par SAMUEL POZZI et RENÉ BENOIT

1 volume in-8, avec 21 gravures sur bois et 7 photographies. Cartonné à l'anglaise......... 10 fr.

Librairie **C. REINWALD & Ce**, *15, rue des Saints-Pères.*

HISTOIRE DE LA CRÉATION DES ÊTRES ORGANISÉS

D'APRÈS LES LOIS NATURELLES

PAR **ERNEST HÆCKEL**, *Professeur de zoologie à l'Université d'Iéna.*

Conférences scientifiques sur la doctrine de l'évolution en général et celle de Darwin, Gœthe et Lamark en particulier, traduites de l'allemand par le Dr LETOURNEAU, et précédées d'une introduction biographique par le professeur Ch. MARTINS. 1 volume in-8, avec 15 planches, 19 gravures sur bois, 18 tableaux généalogiques et une carte chromolithographique. Prix, cartonné à l'anglaise........................ **15** fr.

(Sous presse, pour paraître en Décembre 1874)

LETTRES PHYSIOLOGIQUES

PAR LE PROFESSEUR CARL VOGT

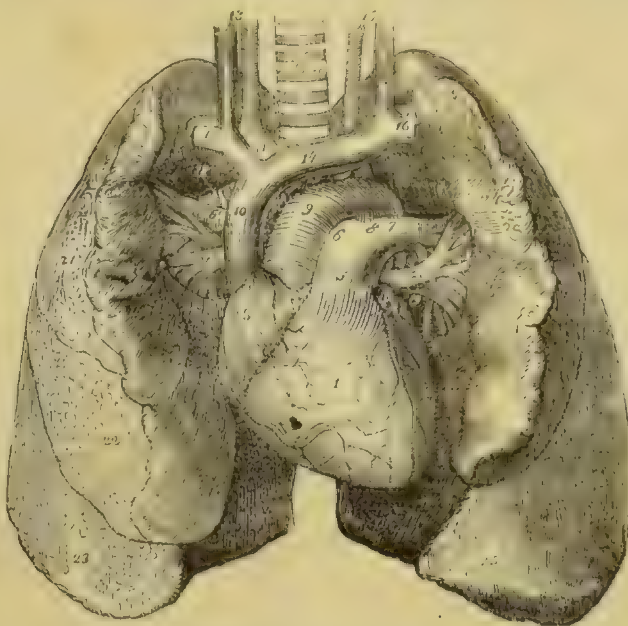
PREMIÈRE ÉDITION

FRANÇAISE

de

L'AUTEUR

—



UN VOLUME IN-8

avec de

NOMBREUSES GRAVURES

sur

BOIS

—

LEÇONS DE PHYSIOLOGIE ÉLÉMENTAIRE

PAR LE PROFESSEUR HUXLEY

TRADUITES DE L'ANGLAIS PAR LE Dr DALLY

UN VOLUME IN-12

avec

DE NOMBREUSES FIGURES

intercalées

DANS LE TEXTE

—



PRIX :

Broché, 3 fr. 50

—

Relié, 4 fr.

—

MANUEL D'ANATOMIE COMPARÉE, par CARL GEGENBAUR, professeur à l'Université de Heidelberg; avec 319 gravures sur bois intercalées dans le texte, traduit en français sous la direction de CARL VOGT, professeur à l'Académie de Genève, président de l'Institut genevois. 1 vol. in-8. Prix : broché...... **18** fr.
Cartonné à l'anglaise .... **20** fr.

L'HOMME SELON LA SCIENCE, *son passé, son présent, son avenir*, ou D'où venons-nous? qui sommes-nous? où allons-nous? Exposé très-simple, suivi d'un grand nombre d'éclaircissements et remarques scientifiques, par le Dr LOUIS BUCHNER, traduit de l'allemand par le Dr LETOURNEAU, orné de nombreuses gravures sur bois. 2e édition. 1 vol. in-8.. **7** fr.

Librairie **C. REINWALD & C**[e], *15, rue des Saints-Pères.*

LEÇONS SUR LES ANIMAUX UTILES ET NUISIBLES

LES BÊTES CALOMNIÉES ET MAL JUGÉES

Par le professeur CARL VOGT

TRADUITES DE L'ALLEMAND PAR M. G. BAYVET

Accompagnées de gravures sur bois

NOUVELLE ÉDITION, COURONNÉE PAR LA SOCIÉTÉ PROTECTRICE DES ANIMAUX

Un volume in-12. Prix : broché, **2** fr. **50**; cartonné toile, tranche dorée, **3** fr. **50.**

LES PALAFITTES

OU CONSTRUCTIONS LACUSTRES DU LAC DE NEUCHATEL

PAR E. DESOR

ORNÉ DE 95 GRAVURES SUR BOIS INTERCALÉES DANS LE TEXTE



In-8. — Prix : 6 francs.

LE LIVRE DE LA NATURE

ÉLÉMENTS DE MINÉRALOGIE, GÉOGNOSIE ET GÉOLOGIE

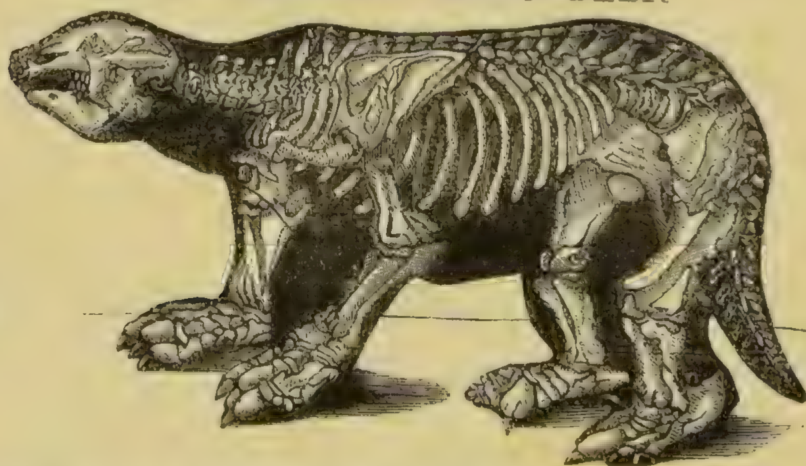
DÉDIÉS AUX AMIS DES SCIENCES ET AUX BIBLIOTHÈQUES POPULAIRES

A l'usage des lycées et des colléges

PAR FRÉDÉRIC SCHOEDLER

TRADUIT
de l'allemand
SUR LA
NEUVIÈME ÉDITION
par
HENRI WELTER

—



Un volume in-8
avec
200 gravures sur bois
et
2 planches coloriées
Prix :
3 fr. 50 c.

—

Le premier volume du *Livre de la Nature*, contenant la Physique, l'Astronomie et la Chimie, traduit par Ad. SCHELER, et formant 1 vol. in-8 avec 357 gravures et 2 cartes astronomiques, est en vente au prix de **5** fr.

Librairie **C. REINWALD & C**^e^, *15, rue des Saints-Pères.*

NOUVEAU DICTIONNAIRE UNIVERSEL

DE LA

LANGUE FRANÇAISE

Rédigé d'après les travaux et les mémoires des membres

DES CINQ CLASSES DE L'INSTITUT

ACADÉMIE FRANÇAISE
ACADÉMIE DES INSCRIPTIONS ET BELLES-LETTRES, ACADÉMIE DES SCIENCES, ACADÉMIE DES BEAUX-ARTS
ACADÉMIE DES SCIENCES MORALES ET POLITIQUES

ENRICHI D'EXEMPLES

EMPRUNTÉS AUX ÉCRIVAINS, AUX PHILOLOGUES ET AUX SAVANTS LES PLUS CÉLÈBRES DEPUIS LE XVIe SIÈCLE JUSQU'A NOS JOURS

PAR M. P. POITEVIN

Auteur du *Cours théorique et pratique de langue française*, adopté par l'Université.

NOUVELLE ÉDITION, REVUE ET CORRIGÉE

ET OUVRAGE FORME DEUX VOLUMES IN-4, IMPRIMÉS SUR PAPIER GRAND RAISIN

Prix de l'ouvrage complet, broché.......................... **40** fr.
Relié en demi-maroquin très-solide.......................... **50** fr.

DICTIONNAIRE

DES TERMES D'ARCHITECTURE

EN FRANÇAIS, ALLEMAND, ANGLAIS ET ITALIEN

PAR DANIEL RAMÉE

Architecte, auteur de l'*Histoire générale de l'architecture*

Un volume grand in-8. Prix.. 8 fr.

DICTIONNAIRE TECHNOLOGIQUE

DANS LES LANGUES

FRANÇAISE, ANGLAISE ET ALLEMANDE

Renfermant les termes techniques usités dans les arts et métiers et dans l'industrie en général.

Rédigé par M. Alexandre TOLHAUSEN
Traducteur près la Chancellerie des brevets à Londres

Revu et augmenté par M. Louis TOLHAUSEN
Consul de France à Leipzig.

re PARTIE : **Français-allemand-anglais.** 1 vol. de 825 et XII pages, format in-16. Prix, broché.. 10 fr.

IIe PARTIE : **Anglais-allemand-français.** 1 vol. de 848 et XIV pages. Format in-16. Prix, broché.. 10 fr.

La IIIe PARTIE : **Allemand-français-anglais**, est sous presse.

COMME UNE FLEUR

AUTOBIOGRAPHIE

Traduite de l'anglais par AUGUSTE DE VIGUERIE

Un volume in-12. Prix........................ 2 fr.

LA VIE DES DEUX COTÉS DE L'ATLANTIQUE

Autrefois & Aujourd'hui

Traduit de l'anglais, par Mme DE WITT

Une parole dure, par l'auteur de « John Halifax. » — Souvenirs d'un vieux bedeau, par l'auteur des « Annales de Copsley. » — L'âme voilée, par miss Ingelow.
L'embouchure de Leamy, par miss Yonge. — Une marque, par miss Ingelow.

Un volume in-12. Prix....... 2 fr.

LA RABBIATA ET D'AUTRES NOUVELLES

Par PAUL HEYSE

Traduites de l'allemand par MM. GUSTAVE BAYVET et ÉMILE JONVEAUX

Un vol. in-12. Prix.............. 2 fr.

SCÈNES DE LA VIE CALIFORNIENNE

ET ESQUISSES DE MOEURS TRANSATLANTIQUES

Par BRET-HARTE

Traduites par M. AMÉDÉE PICHOT et ses Collaborateurs de la *Revue britannique.*

Un volume in-12. Prix................ 2 fr.

EMILIA WYNDHAM

Par l'auteur de « Two old men's tales : Mount Sorel, etc. » (Mrs Marsh). Traduit librement de l'anglais par l'auteur des *Réalités de la vie domestique, Veuvage et Célibat.*

Deux volumes in-12 réunis en un seul...... 5 fr.

HERTHA, OU L'HISTOIRE D'UNE AME

Par FRÉDÉRIKA BREMER. Traduit du suédois avec l'autorisation de l'auteur et des éditeurs, par A. GEFFROY.

Un volume in-12.............. 3 fr. 50

LA MÈRE L'OIE

POÉSIES, ÉNIGMES, CHANSONS ET RONDES ENFANTINES

Illustrations et vignettes par L. RICHTER *et* F. POCCI

In-8, cartonné. Prix......... 2 fr.

TRAITÉ DE PRONONCIATION FRANÇAISE

Et Manuel de Lecture à haute voix

GUIDE THÉORIQUE ET PRATIQUE DES FRANÇAIS ET DES ÉTRANGERS

Par M. JULES MAIGNE, *professeur de littérature française*

Un volume in-12. Prix, broché, 2 fr. 50; cartonné.. 3 fr.

TERRE SAINTE

Par CONSTANTIN TISCHENDORF

AVEC LES SOUVENIRS DU PÈLERINAGE DE S. A. I. LE GRAND-DUC CONSTANTIN

Un volume in-8 avec 3 gravures......................... 5 fr.

PARIS. — IMPRIMERIE DE PILLET FILS AÎNÉ, RUE DES GRANDS-AUGUSTINS, 5.

